12)

EUROPÄISCHE PATENTANMELDUNG

(21) Anmeldenummer: 89810251.2

22) Anmeldetag: 04.04.89

(s) Int. Cl.⁴: **C 07 D 239/42** C 07 D 239/47.

C 07 D 405/04,

C 07 D 409/04, C 07 F 9/65,

C 07 D 239/52,

C 07 D 239/56, A 01 N 47/36

30 Priorität: 12.04.88 CH 1336/88

(4) Veröffentlichungstag der Anmeldung: 18.10.89 Patentblatt 89/42

Benannte Vertragsstaaten: AT BE CH DE ES FR GB GR IT LI LU NL SE Anmelder: CIBA-GEIGY AG
Klybeckstrasse 141
CH-4002 Basel (CH)

(2) Erfinder: Rempfler, Hermann, Dr. Brücklismattstrasse 16 CH-4107 Ettingen (CH)

> Dürr, Dieter, Dr. Brändelistalweg 16 CH-4103 Bottmingen (CH)

Thummel, Rudolf C. Le Borbet CH-2892 Courgenay (CH)

Patentansprüche für folgenden Vertragsstaat: ES.

Die Bezeichnung der Erfindung wurde geändert (Richtlinien für die Prüfung im EPA, A-III, 7.3).

(4) N-Phenyl-N-pyrimidin-2-yl-Harnstoffe mit herbiziden und pflanzenwuchsregulierender Wirkung.

Die vorliegende Erfindung betrifft neue N-Phenyl-N-pyrimidin-2-yl-harnstoffe mit herbizider und pflanzenwuchsregulierender Wirkung, agrochemische Mittel, welche diese Substanzen als Wirkstoffe enthalten, die Verwendung der neuen Harnstoffe zur Bekämpfung von Unkräutern oder zur Regulierung des Pflanzenwuchses sowie Verfahren zur Herstellung der neuen Verbindungen. Ferner betrifft die Erfindung auch neue Zwischenprodukte und Verfahren zu deren Herstellung.

Die neuen Verbindungen entsprechen der Formel I

worin

R¹, R², und R³ unabhängig voneinander Wasserstoff; Halogen; C₁-C₄-Alkyl; C₁-C₄-Alkoxy; C₁-C₄-Halogenalkyl; C₁-C₄-Alkoxy; C₁-C₄-Alkyl-S(O)_n-; Nitro; Cyano; C₁-C₄-Alkoxycar-

bonyl; C_1 - C_4 -Alkylamino)carbonyl; di- $(C_1$ - C_4 -Alkylamino)carbonyl; mono- $(C_1$ - C_4 -Alkylamino)carbonyl; Carbamoyl; C_1 - C_4 -Halogenalkyl- $S(O)_n$ -; oder -PO[O- $(C_1$ - C_4)-Alkyl]₂;

R⁴ C₁-C₆-Alkyl; C₁-C₄-Alkoxy; C₁-C₄-Alkyl-S(O)_n-; C₁-C₄-Halogenalkyl; C₁-C₄-Halogenalkoxy; unsubstituiertes, oder bis zu dreifach gleich oder verschieden durch Halogen, C₁-C₄-Alkyl, C₁-C₄-Halogenalkyl oder C₁-C₄-Alkoxy substituiertes Phenyl; 2-Furanyl; 2-Thienyl; 3-Thienyl; unsubstituierten oder bis zu dreifach gleich oder verschieden durch C₁-C₄-Alkyl substituiertes C₃-C₆-Cycloalkyl; Cyano; C₂-C₄-Halogenalkenyl; C₁-C₄-Alkoxy-C₁-C₄-alkyl; C₁-C₄-Alkoxy-C₁-C₄-alkylthlo;

 R^5 Wasserstoff; $C_1\hbox{-} C_3\hbox{-} Alkyl;$ $C_1\hbox{-} C_3\hbox{-} Halogenalkyl;$ Halogen; oder $C_1\hbox{-} C_3\hbox{-} Halogenalkoxy;$ und

n 0, 1 oder 2

bedeutet, mit der Massgabe, dass, wenn einer der Reste R¹, R² oder R³ Nitro bedeutet, dieser Substituent nicht in 2- oder 6-Stellung des Phenylringes gebunden sein darf.

Beschr ibung

Neue Harnstoffe

Die vorliegende Erfindung betrifft neue N-Phenyl-N-pyrlmidin-2-yl-harnstoffe mit herbizider und pflanzenwuchsregulierender Wirkung, agrochemische Mittel, welche diese Substanzen als Wirkstoffe enthalten, die Verwendung der neuen Harnstoffe zur Bekämpfung von Unkräutern oder zur Regulierung des Pflanzenwuchses sowie Verfahren zur Herstellung der neuen Verbindungen. Ferner betrifft die Erfindung auch neue Zwischenprodukte und Verfahren zu deren Herstellung.

Aus der Patentschrift DD-151 404 und der europäischen Patentanmeldung EP-A-0 172 786 sind (Pyrimidin-2-yl)-2-nitroaniline bekannt geworden. Diese Verbindungen sind fungizid wirksam. Demgegenüber wurde überraschenderweise gefunden, dass N-Phenyl-N-pyrimidin-2-yl-harnstoffe herbizide bzw. pflanzenwachstumsregulatorische Wirkung haben.

Die Erfindung betrifft Harnstoffe der Formel !

144--

10

15

20

25

35

40

45

50

55

60

R¹, R², und R³ unabhängig voneinander Wasserstoff; Halogen; C¹-C₄-Alkyl; C¹-C₄-Alkoxy; C¹-C₄-Halogenal-kyl; C¹-C₄-Halogenalkoxy; C¹-C₄-Alkyl-S(O)n⁻; Nitro; Cyano; C¹-C₄-Alkoxycarbonyl; di-(C¹-C₄-Alkylamino)carbonyl; mono-(C¹-C₄-Alkylamino)carbonyl; C¹-C₄-Halogenalkyl-S(O)n⁻; C¹-C₄-Alkylcarbonyl; oder -PO[O-(C¹-C₄)-Alkyl²)²;

R⁴ C₁-C₆-Alkyl; C₁-C₄-Alkoxy; C₁-C₄-Alkyl-S(O)_n-; C₁-C₄-Halogenalkyl; C₁-C₄-Halogenalkoxy; unsubstituiertes, oder bis zu dreifach gleich oder verschieden durch Halogen, C₁-C₄-Alkyl, C₁-C₄-Halogenalkyl oder C₁-C₄-Alkoxy substituiertes Phenyl; 2-Thienyl; 3-Thienyl; unsubstituierten oder bis zu dreifach gleich oder verschieden durch C₁-C₄-Alkyl substituiertes C₃-C₆-Cycloalkyl; Cyano; C₂-C₄-Halogenalkenyl; C₁-C₄-Alkoxy-C₁-C₄-Alkoxy-C₁-C₄-Alkoxy-C₁-C₄-Alkoxy-C₁-C₄-Alkoxy-C₁-C₄-Alkoxy-C₁-C₄-Alkoxy-C₁-C₄-Alkoxy-C₁-C₄-Alkoxy-C₁-C₄-Alkoxy-C₁-C₄-Alkylthio;

R⁵ Wasserstoff; C₁-C₃-Alkyl; C₁-C₃-Halogenalkyl; Halogen; oder C₁-C₃-Halogenalkoxy; und n 0, 1 oder 2

bedeutet, mit der Massgabe, dass, wenn einer der Reste R¹, R² oder R³ Nitro bedeutet, dieser Substituent nicht in 2- oder 6-Stellung des Phenylringes gebunden sein darf, sowie Salze und Additionsverbindungen der Verbindungen der Formel I mit Säuren, Basen und Komplexbildnern.

Im Rahmen der hier offenbarten Erfindung umfassen die angegebenen generischen Begriffe beispielsweise die folgenden spezifischen Einzelsubstituenten, wobei diese Aufzählung keine Einschränkung der Erfindung darstellt:

Alkyl umfasst die geradkettigen oder verzweigten C_1 - C_6 -Alkyle, wie Methyl, Ethyl, n-Propyl, iso-Propyl, n-Butyl, sek-Butyl, tert-Butyl, iso-Butyl, die isomeren Pentyle- wie etwa n-Pentyl, tert-Pentyl (1,1-Dimethylpropyl), iso-Pentyl (1-Ethylpropyl), sowie die isomeren Hexylreste. Bevorzugt sind die C_1 - C_5 -Alkylreste.

Halogen ist Fluor, Chlor, Brom und Jod. Bevorzugt ist Fluor, Chlor und Brom.

Mit Halogenalkyl sind die ganz oder teilweise gleich oder unterschiedlich halogensubstituierten Alkyle, gemäss der jeweiligen Definitionsbreite gemeint, wie etwa Trifluormethyl, Difluormethyl, 1,1,2,2-Tetrafluorethyl, 2-Chlorethyl, Pentafluorethyl, Chloridifluormethyl, Dichlormethyl, Chlorfluormethyl, 1,1-Dichlor-2,2,2-trifluorethyl, 1,1-Dichlorethyl oder Heptafluorpropyl.

Als C₁-C₄-Alkoxycarbonylreste sind unter anderem Methoxycarbonyl, Ethoxy carbonyl sowie die isomeren Propyloxycarbonyle und Butyloxycarbonyle zu nennen.

Alkoxy sind im Rahmen der jeweiligen Definitionsbreite der isomeren Alkyloxyradikale, in erster Linle Methoxy, Ethoxy, (i)-Propyloxy, (n)-Propyloxy, (i)-Butyloxy, (n)-Butyloxy und (sec)-Butyloxy.

Halogenalkoxy und Halogenalkylthio sind im Rahmen der jeweiligen Definitionsbreite die Isomeren ein- oder mehrfach gleich oder verschieden halogensubstituierten Alkylreste, wie etwa Trifluormethoxy, 2,2,2-Trifluorethoxy, Trifluormethylthio, 2,2,3,3,3-Pentafluorpropyloxy oder 1,1,2,2-Tetrafluorethoxy, Difluormethoxy oder 2-Chlorethoxy.

Als Alkoxyalkylreste sind unter anderem zu nennen: 2-Ethoxyethyl, 2-Methoxyethyl, 3-Methoxypropyl, 2-Methoxy-1-methylethyl und Methoxymethyl.

Die Gruppe C₁-C₄-Alkyl-S(0)_n- steht für die jeweiligen Alkylthio-, Alkylsulfinyl- und Alkylsulfonylradikale. Als besonders bevorzugt sind Methylthio, Methylsulfinyl und Methylsulfonyl zu nennen.

Aus der Gruppe PO[O(C₁-C₄)-Alkyl]₂ sind PO(OCH₃)₂, und PO(OC₂H₅)₂ bevorzugt.

di-(C₁-C₄-Alkylamino)carbonyl umfasst sowohl die mit gleichen oder verschiedenen C₁-C₄-Alkylresten substituierten Radikale.

Halogenalkylthio ist insbesondere Fluormethylthio, Difluormethylthio, Trifluormethylthio, 1,1,2,2-Tetrafluo-

rethylthio, Chlordifluormethylthio und Dichlorfluormethylthio.

In den weiteren Substituenten, welche aus mehreren Grundelementen zusammengesetzt sind, können die Teilelemente innerhalb der Definitionsbreite frei gewählt werden und oblige Bedeutung haben.

Hervorzuheben sind in der 4-Position des Phenylringes unsubstituierte Verbindungen der Formel I

worin

R¹ Halogen; Cyano; C_1 - C_4 -Alkoxy; C_1 - C_4 -Halogenalkoxy; C_1 - C_4 -Alkyl- $S(O)_n$ -; C_1 - C_4 -Alkyl; C_1 - C_4 -Halogenalkyl; C_1 - C_4 -Alkoxycarbonyl; di- $(C_1$ - C_4 -Alkylamino)carbonyl; mono- $(C_1$ - C_4 -Alkylamino)carbonyl; Carbamoyl; C_1 - C_4 -Halogenalkyl- $S(O)_n$ -; oder -PO[O- $(C_1$ - C_4)-Alkyl]2;

15

20

25

35

40

50

55

60

65

R² Wasserstoff; Halogen; Cyano; Nitro; C₁-C₄-Alkyl; C₁-C₄-Alkoxy; C₁-C₄-Halogenalkyl; C₁-C₄-Alkoxycarbonyl; oder C₁-C₄-Alkylcarbonyl;

R³ Wasserstoff; Halogen; oder C₁-C₄-Alkyl bedeutet und n und die Reste R⁴ und R⁵ wie zuvor definiert sind. Bevorzugte Untergruppen bilden diejenigen Verbindungen der Formel I, in denen

- a) der Rest R1 an die 2-Stellung des Phenylringes gebunden ist,
- b) der Rest R² an die 3-Stellung des Phenylringes gebunden ist,
- c) der Rest R³ an die 5-Stellung des Phenylringes gebunden ist,
- d) der Rest R² an die 6-Stellung des Phenylringes gebunden ist,
- e) der Rest R1 an die 3-Stellung des Phenylringes gebunden ist,
- f) der Rest R³ an die 3-Stellung des Phenylringes gebunden ist,
- g) der Rest R² an die 5-Stellung des Phenylringes gebunden lst.

Hervorzuheben sind folgende Kombinationen von Untergruppen: a+b, a+g, a+d, e+g, e+d, a+b+c, a+f+d, a+c+d und e+c+d, wobel bei der Kombination von nur zwei Untergruppen der Rest R³ für Wasserstoff steht.

Besonders hervorzuheben sind Verbindungen der Formel I, worin

- R¹ Halogen; Cyano; C₁-C₂-Alkoxy; C₁-C₂-Halogenalkoxy; Methyl-S(O)_n-; C₁-C₃-Alkyl; C₁-C₂-Halogenalkyl; C₁-C₄-Alkoxycarbonyl; Carbamoyl; Difluormethylthio oder -PO[O-(C₁-C₂)-Alkyl]₂;
- R² Wasserstoff; Fluor; Chlor; Brom; Cyano; Nitro; C₁-C₃-Alkyl; C₁-C₂-Halogenalkyl; oder C₁-C₃-Alkoxycarbonyl;

R3 Wasserstoff; Chlor; Fluor; oder C1-C3-Alkyl;

- $R^4 \ C_1-C_5-Alkyl; \ C_1-C_4-Alkoxy; \ C_1-C_4-Alkylthio; \ Cyclopropyl; \ Phenyl; \ Furan-2-yl; \ Thiophen-2-yl; \ Cyano; \ C_1-C_3-Halogenalkoxy; \ C_1-C_2-Alkoxy-C_1-C_2-Alkoxy-C_1-C_2-Alkoxy-C_1-C_2-Alkoxy-C_1-C_2-Alkoxy-C_1-C_2-Alkoxy-C_1-C_2-Alkoxy-C_1-C_2-Alkoxy-C_1-C_2-Alkoxy-C_1-C_2-Alkoxy-C_1-C_2-Alkoxy-C_1-C_2-Alkoxy-C_1-C_2-Alkoxy-C_1-C_2-Alkoxy-C_1-C_2-Alkoxy-C_1-C_2-Alkoxy-C_1-C_2-Alkoxy-C_1-C_2-Alkoxy-C_1-C_2-Alkoxy-C_1-C_2-Alkoxy-C_1-C_2-Alkoxy-C_1-C_2-Alkoxy-C_1-C_2-Alkoxy-C_1-C_2-Alkoxy-C_1-C_2-Alkoxy-C_1-C_2-Alkoxy-C_1-C_2-Alkoxy-C_1-C_2-Alkoxy-C_1-C_2-Alkoxy-C_1-C_2-Alkoxy-C_1-C_2-Alkoxy-C_1-C_2-Alkoxy-C_1-C_2-Alkoxy-C_1-C_2-Alkoxy-C_1-C_2-Alkoxy-C_1-C_2-Alkoxy-C_1-C_2-Alkoxy-C_1-C_2-Alkoxy-C_1-C_2-Alkoxy-C_1-C_2-Alkoxy-C_1-C_2-Alkoxy-C_1-C_2-Alkoxy-C_1-C_2-Alkoxy-C_1-C_2-Alkoxy-C_1-C_2-Alkoxy-C_1-C_2-Alkoxy-C_1-C_2-Alkoxy-C_1-C_2-Alkoxy-C_1-C_2-Alkoxy-C_1-C_2-Alkoxy-C_1-C_2-Alkoxy-C_1-C_2-Alkoxy-C_1-C_2-Alkoxy-C_1-C_2-Alkoxy-C_1-C_2-Alkoxy-C_1-C_2-Alkoxy-C_1-C_2-Alkoxy-C_1-C_2-Alkoxy-C_1-C_2-Alkoxy-C_1-C_2-Alkoxy-C_1-C_2-Alkoxy-C_1-C_2-Alkoxy-C_1-C_2-Alkoxy-C_1-C_2-Alkoxy-C_1-C_2-Alkoxy-C_1-C_2-Alkoxy-C_1-C_2-Alkoxy-C_1-C_2-Alkoxy-C_1-C_2-Alkoxy-C_1-C_2-Alkoxy-C_1-C_2-Alkoxy-C_1-C_2-Alkoxy-C_1-C_2-Alkoxy-C_1-C_2-Alkoxy-C_1-C_2-Alkoxy-C_1-C_2-Alkoxy-C_1-C_2-Alkoxy-C_1-C_2-Alkoxy-C_1-C_2-Alkoxy-C_1-C_2-Alkoxy-C_1-C_2-Alkoxy-C_1-C_2-Alkoxy-C_1-C_2-Alkoxy-C_1-C_2-Alkoxy-C_1-C_2-Alkoxy-C_1-C_2-Alkoxy-C_1-C_2-Alkoxy-C_1-C_2-Alkoxy-C_1-C_2-Alkoxy-C_1-C_2-Alkoxy-C_1-C_2-Alkoxy-C_1-C_2-Alkoxy-C_1-C_2-Alkoxy-C_1-C_2-Alkoxy-C_1-C_2-Alkoxy-C_1-C_2-Alkoxy-C_1-C_2-Alkoxy-C_1-C_2-Alkoxy-C_1-C_2-Alkoxy-C_1-C_2-Alkoxy-C_1-C_2-Alkoxy-C_1-C_2-Alkoxy-C_1-C_2-Alkoxy-C_1-C_2-Alkoxy-C_1-C_2-Alkoxy-C_1-C_2-Alkoxy-C_1-C_2-Alkoxy-C_1-C_2-Alkoxy-C_1-C_2-Alkoxy-C_1-C_2-Alkoxy-C_1-C_2-Alkoxy-C_1-C_2-Alkoxy-C_1-C_2-Alkoxy-C_1-C_2-Alkoxy-C_1-C_2-Alkoxy-C_1-C_2-Alkoxy-C_1-C_2-Alkoxy-C_1-C_2-Alkoxy-C_1-C_2-Alkoxy-C_1-C_2-Alkoxy-C_1-C_2-Alkoxy-C_1-C_2-Alkoxy-C_1-C_2-Alkoxy-C_1-C_2-Alkoxy-C_1-C_2-Alkoxy-C_1-C_2-Alkoxy-C_$
- R⁵ C₁-C₃-Alkyl; Fluor; Chlor; Brom; C₁-C₃-Halogenalkyl; oder C₁-C₃-Halogenalkoxy; und n 0, 1 oder 2 bedeutet.

Besonders bevorzugt sind Verbindungen der Formel I, worin

- R¹ Halogen; Methyl; Trifluormethyl; Trifluormethoxy; Difluormethoxy; C₁-C₃-Alkoxy; Methylsulfinyl; Methylsulfonyl; Cyano; C₁-C₄-Alkoxycarbonyl; Carbamoyl; Difluormethylthio; oder -PO(O-C₂H₅)₂; R² Wasserstoff; Fluor; Chlor; Brom; Nitro; Ethyl; Methyl; Trifluormethyl; Methoxy; oder C₁-C₃-Alkoxycarbonyl;
- R³ Wasserstoff; Chlor; oder Methyl;
- R⁴ C₁-C₅-Alkyl; C₁-C₄-Alkoxy; C₁-C₄-Alkylthio; Cyclopropyl; Phenyl; Furan-2-yl; Thiophen-2-yl; Cyano; 1,1,2,2-Tetrafluorethoxy; 2-Chlorethoxy; Methoxymethyl; 2-Methoxy-ethoxy; Methylsulfinyl; Methylsulfonyl; oder 2,2-Dichlorvinyl;
- R⁵ C₁-C₃-Alkyl; Fluor; Chlor; Brom; Difluormethoxy; Trifluormethyl; Pentafluorethyl; Chlordifluormethyl; Difluormethyl; Dichlormethyl; Chlorfluormethyl; 1,1-Dichlor-2,2,2-trifluorethyl; 1,1-Dichlorethyl; oder Heptafluorpropyl; bedeutet.

Insbesondere betrifft die Erfindung Verbindungen der Formel I, worin

- R¹ Fluor; Chlor; Brom; Jod; Trifluormethyl; Methyl; Difluormethoxy; Methoxy; Methylthio; PO(OC₂H₅)₂; Methoxycarbonyl; Methylsulfonyl; oder Cyano;
- R² Wasserstoff; Fluor; Chlor; Brom; Nitro; Methyl; Ethyl; Trifluormethyl; oder Methoxycarbonyl;
- R³ Wasserstoff; oder Methyl;
- R⁴ C₁-C₅-Alkyl; Butylthio; Thiophen-2-yl; Furan-2-yl; C₁-C₄-Alkoxy; Methylthio; Methylsulfinyl; Methylsulfonyl; oder Cyclopropyl; und
- R⁵ Methyl; Chlor; Dichlormethyl; Pentafluorethyl; Difluormethyl; Chlorfluormethyl; Trifluormethyl; oder Chlordifluormethyl

```
bedeutet.
        Hervorzuheben sind ausserdem die Verbindungen der Formel I, worin
            a) R1 in Position 2 des Phenylringes gebundenes Fluor, Chlor, Brom, Trifluormethyl, Cyano,
          Difluormethyl, Trifluormethoxy, Methyl oder Methoxy,
5
          R2 und R3 Wasserstoff,
          R4 Methyl, Furan-2-yl oder Cyclopropyl, und
          R5 Chlor, Methyl, Trifluormethyl oder Chlordifluormethyl, oder
            b) R1 in Position 2 des Phenylringes gebundenes Fluor, Chlor, Brom, Trifluormethyl, Difluormethoxy,
          Trifluormethoxy, Cyano oder Methoxy,
          R<sup>2</sup> in Position 3, 5 oder 6 des Phenylringes gebundenes Fluor oder Chlor,
10
          R4 Methyl, Furan-2-yl oder Cyclopropyl, und
          R5 Chlor, Methyl, Trifluormethyl oder Chlordifluormethyl, oder
            c) R1 in Position 3 des Phenylringes gebundenes Chlor,
          R<sup>2</sup> in Position 5 des Phenylringes gebundenes Chlor,
          R4 Methyl, Furan-2-yl oder Cyclopropyl, und
15
          R<sup>5</sup> Chlor, Methyl Trifluormethyl oder Chlordifluormethyl bedeutet.
        Aufgrund ihrer herbiziden Wirkung namentlich zu nennen sind:
     N-(2-Bromphenyl)-N-(4-chlor-6-methyl-pyrimidin-2-yl)-harnstoff,
     N-(4-Methyl-6-trifluormethyl-pyrimidin-2-yl)-N-(2-trifluormethyl-phenyl)-harnstoff,
     N-(2,3-Dichlorphenyl)-N-(4-methyl-6-trifluormethyl-pyrimidin-2-yl)-harnstoff,
     N-(2,5-Dichlorphenyl)-N-(4,6-dimethyl-pyrimidin-2-yl)-harnstoff,
     N-(4-Chlor-6-methyl-pyrimidin-2-yl)-N-(2,5-dichlorphenyl)-harnstoff,
     N-(2,5-Dichlorphenyl)-N-(4-methyl-6-trifluormethyl-pyrimidin-2-yl)-harnstoff,
     N-[4-(Chlordifluormethyl)-6-methyl-pyrimidin-2-yl]-N-(2,5-dichlorphenyl)-harnstoff,
     N-(4-Chlor-6-methyl-pyrimidin-2-yl)-N-(2,6-dichlorphenyl)-harnstoff,
     N-(2,6-Dichlorphenyl)-N-(4-methyl-6-trifluormethyl-pyrimidin-2-yl)-harnstoff,
     N-(4-Cyclopropyl-6-trifluormethyl-pyrimidin-2-yl)-N-(2,6-dichlorphenyl)-harnstoff,
     N-(3,5-Dichlorphenyl)-N-(4-methyl-6-trifluormethyl-pyrimidin-2-yl)-harnstoff,
     N-(5-Chlor-2-methyl-phenyl)-N-(4-chlor-6-methyl-pyrimidin-2-yl)-harnstoff,
     N-(5-Chlor-2-methoxyphenyl)-N-(4-methyl-6-trifluor methyl-pyrlmidin-2-yl)-harnstoff,\\
     N-(2-Jodphenyl)-N-(4-methyl-6-trifluormethyl-pyrimidin-2-yl)-harnstoff,
     N-(2-Chlor-6-methylphenyl)-N-(4-chlor-6-methylpyrimidin-2-yl)-harnstoff,
     N-(3-Chlor-2-methoxyphenyl)-N-(4-methyl-6-trifluormethylpyrimidin-2-yl)-harnstoff,
     N-(2,6-Difluorphenyl)-N-(4-methyl-6-trifluormethylpyrimidin-2-yl)-harnstoff,
     N-(2.5-Difluorphenyl)-N-(4-methyl-6-trifluormethyl-pyrimidin-2-yl)-harnstoff,
     N-(2-Cyanophenyl)-N-(4-methyl-6-trifluormethyl-pyrimidin-2-yl)-harnstoff,
     N-(2-Bromphenyl)-N-(4-cyclopropyl-6-trifluormethyl-pyrimidin-2-yl)-harnstoff,
     N-(4-Isopropyl-6-trifluormethyl-pyrimidin-2-yl)-N-2-(trifluormethylphenyl)-harnstoff,
     N-(2-Fluorphenyl)-N-(4-methyl-6-trifluormethyl-pyrimidin-2-yl)-harnstoff,
     N-(2-Fluorphenyl)-N-(4-isopropyl-6-trifluormethyl-pyrimidin-2-yl)-harnstoff,
     N-(2.5-Dichlorphenyl)-N-(4-ethyl-6-trifluormethyl-pyrimidin-2-yl)-harnstoff,
     N-(2,6-Dichlorphenyl)-N-(4-difluormethyl-6-methyl-pyrimidin-2-yl)-harnstoff,
      N-(2,6-Dichlorphenyl)-N-(4-methylthio-6-trifluormethyl-pyrimidin-2-yl)-harnstoff,\\
      N-(2,6-Dichlor-3-methyl)-N-(4-methyl-6-trifluor-methyl-pyrimidin-2-yl)-harnstoff,
      N-(2,6-Dichlor-3-methylphenyl)-N-(4-Isopropyi-6-trifluormethyl-pyrimidin-2-yl)-harnstoff,\\
      N-(2-Chlor-6-trifluormethyl-phenyl)-N-(4-methyl-6-trifluormethyl-pyrimidin-2-yl)-harnstoff,
      N-(2-Chlor-6-methyl-phenyl)-N-(4-methyl-6-trifluormethyl-pyrimidin-2-yl)-harnstoff,
      N-(2-Methyl-6-trifluormethyl-phenyl)-N-(4-methyl-6-trifluormethyl-pyrimidin-2-yl)-harnstoff,
      N-(5-Chlor-2-difluormethoxy-phenyl)-N-(4-methyl-6-trifluormethyl-pyrimidin-2-yl)-harnstoff,
      N-(2-Methylthio-phenyl)-N-(4-methyl-6-trifluormethyl-pyrimidin-2-yl)-harnstoff,
      N-(4-Cyclopropyl-6-trifluormethyl-pyrimidin-2-yl)-N-(2,5-difluorphenyl)-harnstoff,
      N-(2,6-Difluorphenyl)-N-(4-ethyl-6-trifluormethyl-pyrimidin-2-yl)-harnstoff,
      N-(6-Chlor-2-fluor-phenyl)-N-(4-methyl-6-trifluormethyl-pyrimidin-2-yl)-harnstoff,
      N-(6-Chlor-2-fluor-phenyl)-N-(4-cyclopropyl-6-trifluormethyl-pyrimidin-2-yl)-harnstoff,
      N-(2-Difluormethoxyphenyl)-N-(4-methyl-6-trifluormethyl-pyrimidin-2-yl)-harnstoff,
      N-(6-Chlor-2-methoxycarbonyl-phenyl)-N-(4-methyl-6-trifluormethyl-pyrimidin-2-yl)-harnstoff,
      N-(2-Bromphenyl)-N-[4-(furan-2-yl)-6-trifluormethyl-pyrimidin-2-yl]-harnstoff,
      N-(2-Chlor-6-methyl-phenyl)-N-(4-methoxymethyl-6-trifluormethyl-pyrimidin-2-yl)-harnstoff,
```

65

a) ein Anilin der Formel II mit Phosgen zu einem Carbaminchlorid der Formel III umsetzt und dieses in

N-(2-Difluormethoxy-6-methyl-phenyl)-N-(4-methyl-6-trifluormethyl-pyrimidin-2-yl)-harnstoff.

Die Verbindungen der Formel I können hergestellt werden, dadurch dass man

einer zweiten Stufe mit NH3 zu

5

10

15

40

55

65

einem Harnstoff der Formei I reagieren lässt oder

b) ein Anilin der Formel II mit Halogensulfonylisocyanat IX zu einem Halogensulfonylharnstoff der Formel IV umsetzt

und diesen in einer zweiten Stufe oder direkt zu einer Verbindung der Formel I hydrolisiert, wobei Y für eine unter den Reaktionsbedingungen abspaltbare Gruppe wie Halogen, vorzugsweise Chlor, steht.

Die unter Halogenwasserstoffabspaltung bzw. HY-Eliminierung verlaufenden Umsetzungen II \rightarrow III, III \rightarrow I und IV \rightarrow I werden vorzugsweise unter Verwendung säurebindender Mittel (Basen) durchgeführt.

Als solche kommen organische oder anorganische Basen in Betracht, z.B. tertiäre Amine wie Trialkylamine (Trimethylamin, Triethylamin, Tripropylamin usw.), Pyridine (Pyridin, 4-Dimethylaminopyridin, 4-Pyrrolidylaminopyridin usw.), Alkoholate wie z.B. Kalium-tert.-butylat, Natriummethylat oder -ethylat. Die zuvor genannten Reaktionen wie auch die - an späterer Stelle beschriebene - Umsetzung VII — II, können auch unter Phasentransferbedingungen mit Basen nach an sich bekannten Verfahren durchgeführt werden (Lit. Dehmlow & Dehmlow, Phase Transfer Catalysis Verlag Chemie, Weinheim, 1983).

Bei den Verfahrensvarianten a) und b) können grundsätzlich, sofern nicht ausdrücklich im einzelnen spezifiziert, ein oder mehrere reaktionsinerte Lösungs- oder Verdünnungsmittel anwesend sein. In Frage kommen beispielsweise aliphatische und aromatische Kohlenwasserstoffe wie Benzol, Toluol, Xylole, Petrolether; halogenierte Kohlenwasserstoffe wie Chlorbenzol, Methylenchlorid, Ethylenchlorid, Chloroform, Tetrachlorkohlenstoffe, Tetrachlorethylen; Ether und etherartige Verbindungen wie Dialkylether (Diethylether, Diisopropylether, tert.-Butylmethylether usw.), Anisol, Dioxan, Tetrahydrofuran; Nitrile wie Acetonitril, Propionitril; N,N-dialkylierte Amide wie Dimethylformamid; Dimethylsulfoxid; Ketone wie Aceton, Diethylketon, Methylethylketon und Gemische solcher Lösungsmittel untereinander.

Die Aniline der Formel II sind ebenso wie die Carbamoylchloride der Formel III und die Harnstoffe der Formel IV wertvolle Zwischenverbindungen. Die Carbamoylchloride III und die Harnstoffe IV sind neu, während aus DD-B-151 404 einige der Verbindungen der Formel II bekannt sind.

Die Erfindung betrifft somit auch die neuen Verbindungen der Formel II

worin

 R^1 Halogen; Cyano; C₁-C₄-Alkoxy; C₁-C₄-Halogenalkoxy; C₁-C₄-Alkyl-S(O)_n-; C₁-C₄-Alkyl; C₁-C₄-Alkylamino)carbonyl; mono-(C₁-C₄-Alkylamino)carbonyl; Carbamoyl; Carbamoyl;

C₁-C₄-Halogenalkyl-S(O)_n-; oder -PO[O-(C₁-C₄)-Alkyl]₂;

R² Wasserstoff; Halogen; Cyano; Nitro; C₁-C₄-Alkyl; C₁-C₄-Alkoxy; C₁-C₄-Halogenalkyl; C₁-C₄-Alkoxycarbonyl; oder C₁-C₄-Alkylcarbonyl;

R3 Wasserstoff; Halogen; oder C1-C4-Alkyl;

R⁴ C₁-C₆-Alkyl; C₁-C₄-Alkoxy; C₁-C₄-Alkyl-S(O)_n-; C₁-C₄-Halogenalkyl; C₁-C₄-Halogenalkoxy; unsubstitulertes, oder bis zu dreifach gleich oder verschieden durch Halogen, C₁-C₄-Alkyl, C₁-C₄-Halogenalkyl oder C₁-C₄-Alkoxy substitulertes Phenyl; 2-Furanyl; 2-Thienyl; 3-Thienyl; unsubstitulertes oder bis zu dreifach gleich oder verschieden durch C₁-C₄-Alkyl substitulertes C₃-C₆-Cycloalkyl; Cyano; C₂-C₄-Halogenalkenyl; C₁-C₄-Alkoxy-C₁-C₄-alkyl; C₁-C₄-Alkoxy-C₁-C₄-alkoxy; oder Halogen-C₁-C₄-alkylthio;

R⁵ Wasserstoff; C₁-C₃-Alkyl; C₁-C₃-Halogenalkyl; Halogen; oder C₁-C₃-Halogenalkoxy; und n 0. 1 oder 2

bedeutet, mit der Massgabe, dass a) wenn einer der Reste R² oder R³ Nitro bedeutet, dieser Substituent nicht in 2- oder 6-Stellung des Phenylringes gebunden sein darf und, wenn die Reste R⁴ und R⁵ für Methyl stehen R¹ nicht für Chlor, Methoxy, Ethoxy, Fluor, Jod, Methyl oder Brom steht und dass ausserdem folgende Einzelverbindungen nicht mit umfasst sind:

N-[(4,6-Bis-trifluormethyl)-pyrimidin-2-yl]-2,6-dichloranilin und N-(4-Chlor-6-methylpyrimidin-2-yl)-3-chloranilin.

Ausserdem betrifft die Erfindung neue N,N-disubstituierte Carbamoylchloride der Formel III

20
$$\mathbb{R}^1$$
 \mathbb{R}^2 \mathbb{R}^3 \mathbb{R}^3 \mathbb{R}^5 (III),

worin die Reste R1 bis R5 wie in Formel I definiert sind und neue Harnstoffe der Formel IV

40 worin R¹ bis R⁵ wie unter Formel I definiert sind und Y Halogen, C₁-C₄-Alkoxy oder Phenoxy bedeutet.

Die Verbindungen der Formel III und IV sind Zwischenprodukte der Verfahren a) und b) und können wie dort beschrieben aus den entsprechenden Anilinen der Formel II hergestellt werden.

Die neuen Aniline der Formel II sind analog literaturbekannter Verfahren herstellbar z.B. durch:

aa) Umsetzung von Guanidinen der Formel V mit 1,3-Dicarbonylverbindungen der Formel VI

wobel die Kondensationsreaktion gewünschtenfalls In Gegenwart wasserbIndender Mittel durchgeführt wird (Lit: D.J. Brown in "The Chemistry of Heterocyclic Compounds" Bd. VI 1962, Interscience Publ. New York; J. Am. Chem. Soc. 69 1819 (1947); J. Am. Chem. Soc. 72 2948 (1950); J. Org. Chem. 29 1439 (1964) oder J. Org. Chem. 29 1883 (1964), Houben-Weyl "Methoden d. org. Chemie Bd. VIII S. 180ff) oder

bb) durch Umsetzung eines Anilins der Formel VII mit einem Pyrimidin der Formel VIII unter Baseneinwirkung

60

45

10

15

20

25

30

35

40

50

55

65

worin die Reste R¹ bis R⁵ zuvor definiert sind und X für eine nucleofuge Gruppe, wie Halogen, C1-C4-Alkylsulfonyl oder Phenylsulfonyl, steht.

Geeignete Basen zur Durchführung dieses Verfahrens sind u.a. Kalium-, tert.-Butylat, Na₂CO₃; K₂CO₃ oder NaH.

Diese Verfahren stehen generell zur Synthese von Verbindungen der Formel II zur Verfügung und sind auf alle Edukte der Formel V, VI, VII und VIII (in denen die Reste R¹ bis R⁵ Im Formelumfang von Verbindungen I definiert ist) anwendbar.

Des welteren betrifft die Erfindung herbizide und pflanzenwuchsregulatorische Mittel enthaltend eine Verbindung der Formel I zusammen mit geeigneten Hilfs- und/oder Trägerstoffen.

Die Wirkstoffe der Formel I werden in der Regel mit Aufwandmengen von 0,005 bis 5 kg/ha insbesondere 0,1 bis 3 kg/ha erfolgreich eingesetzt. Die für die erwünschte Wirkung erforderliche Dosierung kann durch Versuche ermittelt werden. Sie ist abhängig von der Art der Wirkung, dem Entwicklungsstadium der Kulturpflanze und des Unkrauts sowie von der Applikation (Ort, Zeit, Verfahren) und kann, bedingt durch diese Parameter, innerhalb weiter Bereiche variieren.

Bei geringeren Aufwandmengen zeichnen sich die Verbindungen der Formel I durch wuchshemmende und herbizide Eigenschaften aus, die sie ausgezeichnet zum Einsatz in Kulturen von Nutzpflanzen, insbesondere in Getreide, Baumwolle, Soja, Sonnenblumen, Raps, Mais und Reis befähigen.

Die Verbindungen der Formel I haben ausserdem pflanzenwuchsregulatorische Eigenschaften. Es werden sowohl Monokotyledonen als auch Dikotyledonen in ihrem Wachstum beeinflusst. Eine Hemmung des vegetativen Wachstums erlaubt bei vielen Kulturpflanzen eine dichtere Anpflanzung der Kultur, so dass ein Mehrertrag, bezogen auf die Bodenfläche, erzielt werden kann. Ein weiterer Mechanismus der Ertragssteigerung mit Wachstumsregulatoren beruht darauf, dass die Nährstoffe in stärkerem Masse der Blüten- und Fruchtbildung zugute kommen, während das vegetative Wachstum eingeschränkt wird. Bei grösseren Aufwandmengen werden Unkräuter und Gräser in ihrer Entwicklung so geschädigt, dass sie absterben.

In besonders vorteilhafter Weise können die wuchsregulatorischen Verbindungen der Formel I zur Wuchsregulation von Untersaaten in Maiskulturen verwendet werden. Als Untersaat in Maiskulturen sind prinzipiell diejenigen Pflanzen geeignet, die den Boden zwischen den einzelnen Maispflanzen bedecken und so in erster Linie der Bodenerosion in Maiskulturen entgegenwirken. Geeignete Pflanzen für die Untersaat sind unter anderem Raps, Klee, Gräser oder Leguminosen.

In geeigneten Aufwandmengen hemmen die Verbindungen der Formel I den Neuzuwachs von Gräsern. Dies erlaubt es in Rasenkulturen (Parks, Gärten, etc.) die Zahl der erforderlichen Schnitte zu vermindern, beziehungsweise die Zeiträume zwischen den einzelnen Schnitten zu verlängern. In besonders vorteilhafter Weise können hierzu Granulatformulierungen der Wirkstoffe der Formel I verwendet werden. Das Granulat kann entweder den Wirkstoff allein, neben den üblichen Hilfs- und Trägerstoffen enthalten, oder der Wirkstoff wird zusammen mit einem Mineraldünger, und/oder gegebenenfalls weiteren Wirkstoffen zur Bekämpfung von Moos oder anderen in Rasenkulturen unerwünschten Pflanzenwuchses, als Granulat formuliert. Die Anwendung als Streugranulat erlaubt es, mit Hilfe der bei Rasenkulturen üblichen Bearbeitungsgeräte, während längerer Zeit den Neuzuwachs der Gräser zu hemmen. Das Granulat kann dabei in an sich bekannter Weise hergestellt werden, es weist vorzugsweise eine Korngrösse von 0,1 bis 2,0 mm, insbesondere von 0,25 bis 1,0 mm auf.

Die Erfindung betrifft auch herbizide und pflanzenwachstumsregulierende Mittel, welche einen Wirkstoff der Formel I enthalten, sowie Verfahren zur pre- und post-emergenten Unkrautbekämpfung und zur Beinflussung des Pflanzenwuchses von monokotylen und dikotylen Pflanzen, insbesondere Gräsern, tropischen Bodenbedeckern und Geiztrieben.

Die Verbindungen der Formel I werden in unveränderter Form oder vorzugsweise als Mittel zusammen mit den in der Formulierungstechnik üblichen Hilfsmitteln eingesetzt und werden daher z.B. zu Emulsionskonzentraten, direkt versprühbaren oder verdünnbaren Lösungen, verdünnten Emulsionen, Spritzpulvern, löslichen Pulvern, Stäubemitteln, Granulaten, auch Verkapselungen in z.B. polymeren Stoffen in bekannter Weise verarbeitet. Die Anwendungsverfahren wie Versprühen, Vernebeln, Verstäuben, Verstreuen oder Giessen werden gleich wie die Art der Mittel den angestrebten Zielen und den gegebenen Verhältnissen entsprechend gewählt. So können die Aktivsubstanzen der Formel I auch auf mineralische Dünger aufgebracht (aufgebeizt) werden. Das so erhältliche Mittel ist in vorteilhafter Weise als Wuchsregulator bei Gräsern geeignet.

Die Formulierungen, d.h. die den Wirkstoff der Formel I und gegebenenfalls einen festen oder flüssigen Zusatzstoff enthaltenden Mittel, Zubereitungen oder Zusammensetzungen werden in bekannter Weise hergestellt, z.B. durch inniges Vermischen und/oder Vermahlen der Wirkstoffe mit Streckmitteln, wie z.B. mit Lösungsmitteln, festen Trägerstoffen, und gegebenenfalls oberflächenaktiven Verbindungen (Tensiden).

Als Lösungsmittel können in Frage kommen: Aromatische Kohlenwasserstoffe, bevorzugt die Fraktionen C₈ bis C₁₂, wie z.B. Xylolgemische oder substituierte Naphthaline, Phthalsäureester wie Dibutyl- oder Dioctylphthalat, aliphatische Kohlenwasserstoffe wie Cyclohexan oder Paraffine, Alkohole und Glykole sowie deren Ether und Ester, wie Ethanol, Ethylenglykol, Ethylenglykolmonomethyl- oder -ethylether, Ketone wie Cyclohexanon, stark polare Lösungsmittel wie N-Methyl-2-pyrrolidon, Dimethylsulfoxid oder Dimethylformamid, sowie gegebenenfalls epoxidierte Pflanzenöle, wie epoxidiertes Kokosnussöl oder Sojaöl; oder Wasser.

Als feste Trägerstoffe, z.B. für Stäubemittel und dispergierbare Pulver, werden in der Regel natürliche Gesteinsmehle verwendet, wie Calcit, Talkum, Kaolin, Montmorillonit oder Attapulgit. Zur Verbesserung der physikalischen Eigenschaften können auch hochdisperse Kieselsäure oder hochdisperse saugfähige Polymerisate zugesetzt werden. Als gekörnte, adsorptive Granulatträger kommen poröse Typen wie z.B. Bimsstein, Ziegelbruch, Sepiolit oder Bentonit, als nicht sorptive Trägermaterialien z.B. Calcit oder Sand in Frage. Darüberhinaus kann eine Vielzahl von vorgranulierten Materialien anorganischer oder organischer Natur wie insbesondere Dolomit oder zerkleinerte Pflanzenrückstände verwendet werden.

Als oberflächenaktive Verbindungen kommen je nach der Art des zu formullerenden Wirkstoffes der Formel I nichtionogene, kation- und/oder anionaktive Tenside mit guten Emulgier-, Dispergier- und Netzeigenschaften in Betracht. Unter Tensiden sind auch Tensidgemische zu verstehen.

Geeignete anionische Tenside können sowohl sog. wasserlösliche Seifen als auch wasserlösliche synthetische oberflächenaktive Verbindungen sein.

Als Seifen seien die Alkali-, Erdalkali- oder gegebenenfalls substituierte Ammoniumsalze von höheren Fettsäuren (C₁₀-C₂₂), wie z.B. die Na- oder K-Salze der Oel- oder Stearinsäure, oder von natürlichen Fettsäuregemischen, die z.B. aus Kokosnuss- oder Talgöl gewonnen werden können, genannt. Ferner sind auch die Fettsäure-methyl-taurinsalze zu erwähnen.

Häufiger werden jedoch sogenannte synthetische Tenside verwendet, insbesondere Fettsulfonate, Fettsulfate, sulfonierte Benzimidazolderivate oder Alkylarylsulfonate.

Die Fettsulfonate oder -sulfate liegen in der Regel als Alkali-, Erdalkali- oder gegebenenfalls substituierte Ammoniumsalze vor und weisen einen Alkylreste mit 8 bis 22 C-Atomen auf, wobel Alkyl auch den Alkylteil von Acylresten einschliesst, z.B. das Na- oder Ca-Salz der Ligninsulfonsäure, des Dodecylschwefelsäureesters oder eines aus natürlichen Fettsäuren hergestellten Fettalkoholsulfatgemisches. Hierher gehören auch die Salze der Schwefelsäureester und Sulfonsäuren von Fettalkohol-Ethylenoxid-Addukten. Die sulfonlerten Benzimidazolderivate enthalten vorzugsweise 2-Sulfonsäuregruppen und einen Fettsäurerest mit 8-22 C-Atomen. Alkylarylsulfonate sind z.B. die Na-, Ca- oder Triethanolaminsalze der Dodecylbenzolsulfonsäure, der Dibutylnaphthalinsulfonsäure oder eines Naphthalinsulfonsäure-Formaldehydkondensationsproduktes.

Ferner kommen auch entsprechende Phosphate wie z.B. Salze des Phosphorsäureesters eines p-Nonylphenol-(4-14)-Ethylenoxid-Adduktes oder Phospholipide in Frage.

Als nicht ionische Tenside kommen in erster Linie Polyglykoletherderivate von aliphatischen oder cycloaliphatischen Alkoholen, gesättigten oder ungesättigten Fettsäuren und Alkylphenolen in Frage, die 3 bis 10 Glykolethergruppen und 8 bis 20 Kohlenstoffatome im (aliphatischen) Kohlenwasserstoffrest und 6 bis 18 Kohlenstoffatome im Alkylrest der Alkylphenole enthalten können.

Weitere geeignete nichtionische Tenside sind die wasseriöslichen, 20 bis 250 Ethylenglykolethergruppen und 10 bis 100 Propylenglykolethergruppen enthaltenden Polyethylenoxidaddukte an Polypropylenglykol, Ethylendiaminopolypropylenglykol und Alkylpolypropylenglykol mit 1 bis 10 Kohlenstoffatomen in der Alkylkette. Die genannten Verbindungen enthalten üblicherweise pro Propylenglykol-Einheit 1 bis 5 Ethylenglykoleinheiten.

Als Beispiele nichtionischer Tenside seinen Nonylphenolpolyethoxyethanole, Ricinusölpolyglykolether, Polypropylen-Polyethylenoxidaddukte, Tributylphenoxypolyethoxyethanol, Polyethylenglykol und Octylphenoxypolyethoxyethanol erwähnt.

Ferner kommen auch Fettsäureester von Polyoxyethylensorbitan wie das Polyoxyethylensorbitan-trioleat in Betracht.

Bei den kationischen Tensiden handelt es sich von allem um quaternäre Ammoniumsalze, welche als N-Substituenten mindestens einen Alkylrest mit 8 bis 22 C-Atomen enthalten und als weltere Substituenten niedere, gegebenenfalls halogenierte Alkyl-, Benzyl- oder niedrige Hydroxyalkylreste aufweisen. Die Salze liegen vorzugsweise als Halogenide, Methylsulfate oder Ethylsulfate, vor, z.B. das Stearyltrimethylammonium-chlorid oder das Benzyldi(2-chlorethyl)-ethylammoniumbromid.

Klebstoffe sind insbesondere diejenigen Hilfsstoffe, welche beim Granulieren den Zusammenhalt des Trägermaterials, der Hilfsstoffe und der Wirkstoffe bewirken, wie Gummi arabicum oder Carboxymethylcellulose.

Die in der Formulierungstechnik gebräuchlichen Tenside sind u.a. in folgenden Publikationen beschrieben: "1987 International Mc Cutcheon's Emulsifiers and Detergents", Glen Rock, N.J., USA.

O Dr. Helmut Stache "Tensid Taschenbuch"

Carl Hanser Verlag, München/Wien 1981.

Die Zubereitungen enthalten in der Regel 0,1 bis 95 %, insbesondere 0,1 bis 80 %, Wirkstoff der Formel I, 1 bis 99,9 % eines festen oder flüssigen Zusatzstoffes und 0 bis 25 %, insbesondere 0,1 bis 25 % eines Tensides.

Insbesondere setzen sich bevorzugte Formulierungen folgendermassen zusammen: (% = Gewichtspro- . zent) · 45

Emulgierbare Konzentrate:

Wirkstoff der Formel 1: 1 bis 20 % bevorzugt 5

bis 10 %

oberflächenaktives

5 bis

Mittel:

30 %,vorzugsweise 10

bis 20 % 50 bis

flüssiges Trägermittel:

94 %,vorzugsweise 70

bis 85 %.

Stäube:

5

10

15

Wirkstoff der Formel I: 0,1 bis 10 %,

vorzugsweise 0,1 bis

1 %

festes Trägermittel: 99,9 bis 90 %,

vorzugsweise 99,9 bis

99 %.

Suspensions-Konzen-20

trate:

Wirkstoff der Formel I: 5 bis 75 %,

vorzugsweise 10 bis

50 %

25 Wasser: 94 bis 25 %,

vorzugsweise 90 bis

30 %

oberflächenaktives

Mittel:

30

35

40

45

1 bis 40 %,

vorzugsweise 2 bis

30 %.

Benetzbare Pulver:

Wirkstoff der Formel I: 0,5 bis 90 %,

vorzugsweise 1 bis

80 %

oberflächenaktives

Mittel:

0,5 bis 20 %,

vorzugsweise 1 bis

15 %

festes Trägermittel:

5 bis 95 %,

vorzugsweise 15 bis

90 %.

Granulate:

Wirkstoff der Formel I: 0,5 bis 30 %,

vorzugsweise 3 bis

15 %

festes Trägermittel:

99,5 bis 70 %,

vorzugsweise 97 bis

85 %.

50 Streugranulat:

Wirkstoff der Formel 1: 0,01 bis 30 %.

vorzugsweise 0,05 bis

15 %

55 Klebstoff: 0,05 bis 5 %,

vorzugsweise 0,1 bis

2 %

oberflächenaktives

Mittel:

0,5 bis 20 %, vorzugsweise 1 bis

15 %

festes Trägermaterial:

99,44 bis 45 %,

vorzugsweise 95 bis

65 %.

65

Während als Handelsware eher konzentrierte Mittel bevorzugt werden, verwendet der Endverbraucher in der Regel verdünnte Mittel. Die Anwendungsformen können bls hinab zu 0,001 % an Wirkstoff verdünnt werden. Die Aufwandmengen betragen in der Regel 0,005 bls 5 kg AS/ha.

Die Mittel können auch weitere Zusätze wie Stabilisatoren, Entschäumer, Viskositätsregulatoren, Bindemittel, Haftmittel sowie Dünger oder andere Wirkstoffe zur Erzielung spezieller Effekte enthalten.

5

Herstellungsbeispiele

Die - unkorrigierten - Schmelzpunkte in den nachfolgenden Herstellungsbeispielen sind in °C angegeben.

H. 1. Verbindungen der Formel 1

10

H. 1.1. N-(4-Methyl-6-trifluormethyl-pyrimidin-2-yl)-N-(2-trifluormethyl-phenyl)-harnstoff

Zu einer Lösung von 6,4 g (0.02 Mol) N-(4-Methyl-6-trifluormethyl-pyrimidin-2-yl)-2-trifluormethylanilin in 100 ml Essigsäureäthylester werden bei 3°C 3,6 g (0.026 Mol) Chlorsulfonylisocyanat gegeben. Nach 2-stündigem Rühren bei 3°C werden 100 ml Essigsäureäthylester und 50 ml Eiswasser zugegeben. Die Wasserphase wird abgetrennt, die organische Phase wird mit Kochsalzlösung gewaschen, mit Natriumsulfat getrocknet und am Rotationsverdampfer eingedampft. Die verbleibenden Kristalle werden mit Hexan verrieben, abfiltriert und im Vacuum bei 40°C getrocknet.

π

Man isoliert 6,1 g (83,8 %) der Titelverbindung der Formel

20

15

25

als Kristalle vom Smp. 150-153°C (Verb. No. 1.020).

30

H. 1.2. N-(2,5-Dichlorphenyl)-N-(4,6-dimethylpyrimidin-2-yl)-harnstoff

4,0 g (0.012 Mol) N-Chlorcarbonyl-N-(4,6-dimethylpyrimidin-2-yl)-2,5-dichloranilin werden in 50 ml Chloroform gelöst. Dazu wird ein Ueberschuss Ammoniak-Gas eingeleitet. Nach Abklingen der exothermen Reaktion wird das Reaktionsgemisch zwei Mal mit Wasser gewaschen, mit Magnesiumsulfat getrocknef und eingedampft.

35

Nach dem Umkristallisieren aus Ethanol erhält man 2,4 g (64,9 %) der Titelverbindung der Formel

40

45

als Kristalle vom Smp. 153°C (Zers.) (Verb. No. 1.050).

Analog zu den Herstellungsbeispielen H.1 sind die Verbindungen der Tabelle 1 erhältlich:

50

55

60

<u>Tabelle I</u> Verbindungen der Formel

Verb.Nr.	R ¹	R ²	R ³	R ⁴	R ⁵	physikalische Daten
1.001	2-C1	Н	Н	CH ₃	CH ₃	ab 147°C Zers.
1.002	2-C1	Н	Н	CH ₃	OCHF 2	
1.003	2-C1	н	Н	CH ₃	Cl	
1.004	2-C1	Н	Н	CH ₃	CF ₃	
1.005	2-C1	H	Н	CH ₃	CF2CF3	·
1.006	2-C1	Н	Н	CH2CH3	CF ₃	
1.007	2-C1	H	Н	CH ₃	CF ₂ Cl	
1.008	2-C1	Н	H	CH ₃	CHF 2	
1.009	2-Br	н	Н	CH ₃	Cl	Fp. 149-150°C
1.010	2-Br	Н	Н	OCH ₃	CF ₃	-
1.011	2-Br	Н	Н	CH ₃	CF ₃	
1.012	2-Br	н	н	SCH ₃	CF ₃	
1.013	2-Br	н	н	CH2CH3	CF ₃	
1.014	2-Br	H	н	CH ₃	CHC12	·
1.015	2-Br	Н	Н	CH ₃	CHFC1	
1.016	2-Br	н	н	Cyclo-	CF ₃	Fp. 183-184°C
		}	ļ	propyl		1
1.017	2-CF ₃	Н	н	Phenyl	CF ₃	
1.018	2-CF ₃	H	Н	2-Furyl	CF ₃	1
1.019	2-CF ₃	н	Н	CH ₃	Cl	Ì
1.020	2-CF ₃	Н	н	CH ₃	CF ₃	Fp. 150-153°C
1.021	2-CF ₃	Н	н	CH ₃	CH ₃	Fp. 145-146°C.
1.022	2-CF ₃	н	Н	CH2CH3	CF ₃	
1.023	2-CF ₃	н	Н	CH(CH ₃) ₂	CF ₃	Fp. 137-138°C
1.024	2-CF ₃	Н	н	(n)C ₃ H ₇	CF ₃	Fp. 153-154°C
1.025	2-CF ₃	н	н	OCH ₃	CF ₃	
1.026	2-CF3	н	н	OC2H5	CF ₃)
1.027	2-CF ₃	н	н	SCH ₃	CF ₃	
1.028	2-CF3	н	, , .	SCH(CH ₃) ₂		-
1.029	2-CF3	н	Н	CH3	CF2CF3	1

Tabelle 1 (Fortsetzung)

Verb.Nr.	R1	R ²	R ³	R ⁴	R ⁵	physikalische Date
1.030	2-CF ₃	Н	Н	CH ₃	CHFC1	
1.031	2-J	Н	H	CH ₃	Cl)
1.032	2-J	Н.	Н	CH ₃	CF ₃	Fp. 168-160°C
1.033	2-J	Н	Н	CH2CH3	CF ₃	
1.034	2-J	Н	Н	CH ₃	CF2C1	
1.035	2-F	Н	н	CH ₃	CH ₃	ab 159°C Zers.
1.036	2-F	н	н	CH ₃	Cl	
1.037	2-F	н	н	CH ₃	CF ₃	Fp. 169°C Zers.
1.038	2-F	н	Н	CH(CH ₃) ₂		Fp. 144-146°C
1.039	2-F	Н	н	Cl	CF ₃	1-20 100
1.040	2-F	н	Н	OC ₂ H ₅	CF ₃	
1.041	2-C1	3-C1	н	CH ₃	Cl	Fp. 143-144°C
1.042	2-C1	3-C1	н	CH ₃	CF ₃	Fp. 139-140°C
1.043	2-C1	3-C1	Н	OCH ₃	CF ₃	11p. 139-140 C
1.044	2-C1	3-C1	Н н	OC, Ho(n)		,
1.045	2-C1	3-C1	H		CF ₃	<u> </u>
1.046	2-C1	3-C1	Н	SC ₂ H ₅	CF ₃	
1.040	2-C1 2-C1	3-C1		Phenyl	CF ₃	
1.047			H	CH ₃	CF ₂ Cl	
,	2-C1	3-C1	Н.	CH ₃	CHFCl	
1.049	2-C1	3-C1	H	CH ₃	CH ₃	ab 163°C Zers.
1.050	2-C1	5-C1	H	CH ₃	CH ₃	ab 153°C Zers.
1.051	2-C1	5-C1	H	CH ₃	OCHF ₂	
1.052	2-C1	5-C1	H	CH ₃	C1	Fp. 123-125°C
1.053	2-C1	5-C1	H	OCH ₃	CH ₃	ł
1 054	2-C1	5-Cl	H	CH ₃	Br	
1.055	2-C1	5-Cl	H	CH ₃ .	CF ₃	Fp. 150-151°C
1.056	2-C1	5-Cl	H	CH2CH3	CF ₃	Fp. 149-150°C
1.057	2-Cl	5-Cl	H	C ₃ H ₇ (n)	CF ₃	Fp. 148-149°C
1.058	2-Cl	5-C1	H	C3H7(i)	CF ₃	Fp. 156-157°C
1.059	2-C1	5-Cl	н	Cyclo-	CF ₃	Fp. 174-175°C
			1	propyl	•	
1.060	2-C1	5-Cl	н	Phenyl	CF ₃	
1.061	2-C1	5-C1		2-Thienyl		Fp. 177-178°C
1.062	2-C1	5-C1	Н	2-Furyl	CF ₃	Fp. 168-169°C
1.063	2-C1	5-C1	Н	CH ₃	CF ₂ CF ₃	Fp. 157-158°C
1.064	2-C1	5-C1	Н	CH ₃	CF ₂ Cl	Fp. 178-179°C
1.065	2-C1	5-C1	Н	CH ₃	CHF 2	Fp. 159-160°C
1.066	2-C1	5-C1	H	CH ₃	CHClF	Fp. 153-154°C
1.067	2-C1	5-C1	1	-		rp. 155-154 C
1.068	2-C1	5-C1	H	CH ₂ CH ₃	CF ₂ Cl	7 161 16095
1.069	2-C1	1	H	C ₃ H ₇ (i)	CF ₂ Cl	Fp. 161-162°C
1.070	2-C1	5-C1	H	OCH ₃	CF ₃	1
	2-C1	5-C1	H	OC ₂ H ₅	CF ₃	
1.071		5-C1	H	OC ₃ H ₇	CF ₃]
1.072	2-C1	5-C1	H	OC3H7(i)	CF ₃	
1.073	2-C1	5-C1	Н	OC4H9(n)		
1.074	2-C1	5-C1	Н	OC4H9(i)	1	
1.075	2-C1	5-C1	H	SCH ₃	CF ₃	
1.076	2-C1	5-C1	н	SC ₂ H ₅	CF ₃	1
1.077	2-C1	5-Cl	Н	$SC_3H_7(n)$		
1.078	2-C1	5-C1	H	SC ₃ H ₇ (i)	CF ₃	1

Tabelle 1 (Fortsetzung)

Verb.Nr.	R¹	R ²	R ³	R ⁴	R ⁵	physikalische Daten
1.079	2-Cl	5-C1	Н	SC4H9(n)	CF ₃	
,	2-C1	5-Cl	H	C4H9(n)	CF ₃	Fp. 123-124°C
1.081	2-C1	5-C1	Н	C4H9(1)	CF ₃	15. 123-124 6
1.082	2-C1	5-Cl	Н	C4H9(t)	CF ₃	Fp. 159-160°C
	2-C1	5-Cl	H	C ₂ H ₅	CF ₂ CF ₃	Fp. 157-158°C
	2-C1	5-C1	Н	C ₃ H ₇ (i)	CF ₂ CF ₃	Fp. 161-162°C
	2-Cl	5-Cl	Н	$C_3H_7(n)$	CF ₂ CF ₃	19. 101-102 6
1.086	2-C1 ·	5-C1	Н	OCF ₂ CHF ₂		
1.087	2-C1	5-C1	H	CH ₃	CCl ₂ CF ₃	
1.088	2-C1	5-C1	H	C ₂ H ₅	CCl ₂ CF ₃	,
1.089	2-Cl	5-Cl	Н	CH ₃	CHCl ₂	Fp. 157-159°C
1.090	2-C1	5-Cl	H	C ₂ H ₅	CHCl ₂	19. 19, 19, 0
1.091	2-C1	5-Cl	Н	CH ₃	CCl ₂ CH ₃	·
1.092	2-C1	5-C1	Н	C ₂ H ₅	CCl ₂ CH ₃	
1.093	2-C1	6-Cl	Н	CH ₃	CH ₃	Fp. 173-174°C
1.094	2-C1	6-C1	Н	CH ₃	C ₂ H ₅	19. 173 174 0
1.095	2-C1	6-Cl	Н	CH ₃	C ₃ H ₇ (i)	
1.096	2-C1	6-Cl	H	CH ₃	C1	Fp. 184-185°C
1.097	2-C1	6-Cl	Н	CH ₃	CCl ₂ CH ₃	19. 104 105 0
1.098	2-C1	6-C1	Н	C ₂ H ₅	CCl ₂ CH ₃	
	2-C1	6-Cl	H	CH ₃	CHCl ₂	
	2-C1	6-Cl	Н	C ₂ H ₅	CHCl ₂	
1.101	2-C1	6-C1	Н	CH ₃	CCl ₂ CF ₃	
1.102	2-C1	6-Cl	Н	C ₃ H ₇ (i)	CCl ₂ CF ₃	
	2-C1	6-C1	Н	CH ₃	CHClF	:
1.104	2-Cl	6-Cl	Н	C ₂ H ₅	CHClF	
	2-C1	6-Cl	Н	CH ₃	CF ₂ Cl	
1.106	2-C1	6-Cl	Н	C ₂ H ₅	CF ₂ Cl	
1.107	2-C1	6-C1	Н	C ₃ H ₇ (i)	CF ₂ Cl	
1.108	2-C1	6-C1	Н	$C_3H_7(n)$	CF ₂ Cl	
1.109	2-C1	6-Cl	Н	CH ₃	CF ₃	Fp. 156-157°C
1.110	2-C1	6-Cl	Н	C ₂ H ₅	CF ₃	19. 130 13. 0
1.111	2-C1	6-C1	Н	$C_3H_7(n)$	CF ₃	
1.112	2-C1	6-C1	Н	C ₃ H ₇ (i)	CF ₃	
1.113	2-C1	6-Cl	Н	Cyclo-	CF ₃	Fp. 187-188°C
				propyl	3	19. 10. 100 0
1.114	2-C1	6-C1	н	Phenyl	CF ₃	
1.115	2-C1	6-C1	н Г	2-Thienyl	CF ₃	Fp. 201-202°C
1.116	2-C1	6-C1	Н	2-Furyl	CF ₃	19. 201 202 0
1.117	2-C1	6-C1	Н	CH ₃	CF ₂ CF ₃	
	2-C1	6-C1	Н	C ₂ H ₅	CF ₂ CF ₃	Fp. 168-169°C
	2-C1	6-Cl	Н	C ₃ H ₇ (i)	CF ₂ CF ₃	Fp. 154-155°C
	2-C1	6-C1	Н	$C_3H_7(n)$	CF ₂ CF ₃	101 103 0
1.121	2-C1	6-Cl	Н	Cyclo-	CF ₂ CF ₃	
				propyl	2 - 3	
1.122	2-C1	6-C1	н	CH ₃	OCHF 2	
1.123	2-C1	6-C1	Н	C4H9(n)	CF ₃	
	2-C1	6-C1	Н	C4H9(i)	CF ₃	
1.125	2-C1	6-C1	Н	C4H9(t)	CF ₃	Fp. 174-175°C

Tabelle 1 (Fortsetzung)

Verb.Nr.	R ¹	R ²	. R ³	R ⁴	R ⁵	phy	sikalische	Dater
1.126	2-C1	6-C1	Н	OCH ₃	CF ₃			
1.127	2-C1	6-C1	Н	OC2H5	CF ₃			
1.128	2-C1	6-C1	H	OC3H7(n)	CF ₃			٠,
1.129	2-C1	6-C1	н	OC3H7(i)				: •
1.130	2-C1	6-C1	н	OC4H9(n)	CF ₃			
1.131	2-C1	6-C1	н	OC4H9(i)	CF ₃			
1.132	2-C1	6-C1	н	SCH ₃	CF ₃	Fn.	158-159°C	
1.133	2-C1	6-C1	н	SC ₂ H ₅	CF ₃	1.5.	130 137 0	:
1.134	2-C1	6-C1	H	SC ₃ H ₇ (n)	CF ₃	1		٠.
1.135	2-C1	6-C1	H	SC ₃ H ₇ (i)	CF ₃	İ		
1.136	2-C1	6-C1	н	$SC_4H_9(n)$	ſ	ł		
1.137	2-C1	6-C1	н		CF ₃	-		•
1.138	2-C1	6-C1	1	OCH ₃	CH ₃	1		
			Н	C ₂ H ₅	Cl	1		
1.139 1.140	2-C1 2-C1	6-C1	H	OCH ₃	C ₂ H ₅	1		
		6-C1	Н	C2H5	OCHF 2	1_		
1.141	2-C1	6-C1		CH ₃	CF ₃	Fp.	182°C u. 2	Zers.
1.142	2-C1	6-C1		3 C ₂ H ₅	CF ₃			
1.143	2-C1	6-C1		$3 \mid C_3H_7(n)$	CF ₃			•
1.144	2-C1	6-C1		$3 C_3H_7(i)$	CF ₃		160-162°C	
1.145	2-C1	6-C1		3 CH ₃	CF ₂ CF ₃	Fp.	164-166°C	: •
1.146	2-C1	6-C1		3 C ₂ H ₅	CF2CF3			
1.147	2-C1	6-C1	3-CH		CF ₃	1		
1.148	2-C1	6-C1		OCH ₃	CF ₃	}		
1.149	2-C1	6-C1		3 OC ₂ H ₅	CF ₃	1		:
1.150	2-C1	6-Cl	3-CH	3 SCH 3	CF ₃	1		
1.151	2-C1	6-C1	3-CH	3 SC4H9(n	CF ₃	1		
1.152	2-C1	6-Cl	3-CH	3 CH3	CF2Cl			٠,
1.153	2-C1	6-C1	3-CH	3 CH3	CHF ₂			
1.154	2-C1	6-C1	3-CH	3 CH ₃	CHC12			
1.155	2-C1	3-CF ₃	H	СН₃	Cl			•
1.156	2-C1	3-CF ₃	н	CH ₃	CH ₃	[
1.157	2-C1	3-CF ₃	Н	CH ₃	CF ₃			
1.158	2-C1	3-CF ₃	Н	C ₂ H ₅	CF ₃	Ì		
1.159	2-C1	3-CF ₃	Н	C3H7(n)	CF ₃	1		
1.160	2-C1	3-CF ₃	Н	CH ₃	CF2CF3	1		-
1.161	2-C1	3-CF ₃	Н	CH ₃	CC1F2	1		
1.162	2-C1	3-CF ₃	н	CH ₃	CHClF	1		,
1.163	2-C1	5-CF ₃	H	CH ₃	Cl	Fn	148-149°C	
1.164	2-C1	5-CF ₃	H	CH ₃	CF ₃	Fp.		
1.165	2-C1	5-CF ₃	Н	CH ₃		lrp.	144-145°C	
1.166	2-C1	5-CF ₃	H		CC1F2	1		
1.167	2-C1	5-CF ₃		C ₂ H ₅	CF ₃	1		•
1.168	2-C1	6-CF ₃	H	OCH ₃	CF ₃	1		
1.169	2-C1		Н	CH ₃	Cl	1		
1.170	2-C1	6-CF3	H	CH ₃	CH ₃	_	100	- :
1.170		6-CF ₃	Н	CH ₃	CF ₃	I'p.	155-156°C	
	2-C1	6-CF ₃	Н	C ₂ H ₅	CF ₃			
1.172	2-C1	6-CF ₃	Н	C ₃ H ₇ (n)	CF ₃			
1.173	2-C1	6-CF ₃	Н	C ₃ H ₇ (i)	CF ₃			

<u>Tabelle 1</u> (Fortsetzung)

Verb:Nr.	R ¹	R ²	R ³	R ⁴	R ⁵	physikalische Dater
1.174	2-C1	6-CF ₃	Н	Cyclo-	CF ₃	
			- 1	propyl		·
1.175	2-C1	6-CF ₃	Н	$C_4H_9(n)$	CF ₃	1
1.176	2-C1	6-CF ₃	н	C4H9(i)	CF ₃	
1.177	2-Cl	6-CF ₃	н	C4H9(t)	CF ₃	Í
1.178	2-C1	6-CF ₃	Н	CH ₃	CF2CF3	
1.179	2-C1	6-CF ₃	Н	C ₂ H ₅	CF2CF3	
1.180	2-C1 .	6-CF ₃	Н	CH ₃	CHCl ₂	1
1.181	2-C1	6-CF ₃	Н	CH ₃	CC1F ₂	•
1.182	2-C1	6-CF ₃	Н	C2H5	CC1F2	
1.183	2-C1 .	6-CF ₃	Н	CH ₃	CHF 2	
1.184	2-C1	6-CF ₃	н	CH ₃	OCHF 2	
1.185	2-C1	6-CF ₃	н	OCH ₃	CF ₃	
1.186	2-C1	6-CF ₃	н	OC ₂ H ₅	CF ₃	
1.187	2-C1	6-CF ₃	н	SC ₂ H ₅	CF ₃	
1.188	2-C1	6-CF ₃	н	CH ₃	CCl ₂ CF ₃	{
1.189	2-C1	6-CF ₃	н	CH ₃	CC12CH3	
1.190	2-C1	6-CF ₃	Н	Phenyl	CF ₃	
1.191	2-C1	3-CH ₃	Н	CH ₃	CF ₃	}
1.192	2-C1	3-CH ₃	н	CH ₃	CF2CF3	i
1.193	2-C1	3-CH ₃	Н	C ₂ H ₅	CF ₃	1
1.194	2-C1	3-CH ₃	Н	C ₃ H ₇ (n)	CF ₃	
1.195	2-C1	3-CH ₃	Н	C3H7(i)	CF ₃]
1.196	2-C1	3-CH ₃	н	CH ₃	Cl	Ì
1.197	2-C1	3-CH ₃	н	CH ₃	CF ₂ Cl	
1.198	2-C1	3-CH ₃	н	CH ₃	CHC12	
1.199	2-C1	3-CH ₃	Н	CH ₃	CHClF	}
1.200	2-C1	3-CH ₃	н	OCH ₃	CF ₃	
1.201	2-C1	5-CH ₃	н	CH ₃	Cl	Fp. 140-141°C
1.202	2-C1	5-CH ₃	н	CH ₃	CHC12	1p. 140-141 C
1.203	2-C1	5-CH ₃	н	CH ₃	CCl ₂ CF ₃	
1.204	2-C1	5-CH ₃	H	CH ₃	CHClF	1
1.205	2-C1	5-CH ₃	н	CH ₃	CF ₂ Cl	
1.206	2-C1	5-CH ₃	H	C ₂ H ₅	CF ₂ Cl	
1.207	2-C1	5-CH ₃	н	CH ₃		
1.208	2-C1	5-CH ₃	H	1	CF ₃	
1.209	2-C1	5-CH ₃	Н	C ₂ H ₅	CF ₃	
1.210	2-C1	l		$C_3H_7(n)$	CF ₃]
1.211	2-C1	5-CH ₃ 5-CH ₃	H	$C_3H_7(1)$	CF ₃	
1.212	2-C1		H	C,H,(n)	CF ₃	
1.213	2-C1	5-CH ₃	Н	C4H9(t)	CF ₃	
1.213		5-CH ₃	Н	2-Furyl	CF ₃	
	2-C1	5-CH ₃	Н	CH ₃	CF ₂ CF ₃	
1.215	2-C1	5-CH ₃	Н	C ₂ H ₅	CF ₂ CF ₃	
1.216	2-C1	5-CH ₃	Н	OCH ₃	CF ₃	
1.217	2-C1	5-CH ₃	Н	OC ₂ H ₅	CF ₃	
1.218	2-C1	5-CH ₃	H	SCH ₃	CF ₃	
1.219	2-C1	6-CH ₃	Н	CH ₃	C1	Fp. 167-168°C
1.220	2-C1	6-CH ₃	Н	CN	CH ₃	
1.221	2-C1	6-CH ₃	Н	CH ₃	CF ₃	Fp. 192-193°C

Tabelle 1 (Fortsetzung)

Verb.Nr.	R ¹	R ²	R ³	R ⁴	R ⁵	phy	sikalische	Dater
1.222	2-C1	6-CH ₃	Н	CH ₃	CF ₂ Cl	Fp.	185-187°C	
1.223	2-C1	6-CH ₃	Н	CH ₃	CF2CF3			
1.224	2-C1	6-CH ₃	н	CH ₃	CCl ₂ CF ₃			
1.225	2-C1	6-CH ₃	н .	CH ₃	CHF 2	1		
1.226	2-C1	6-CH ₃	н	CH ₃	CHCl ₂	[
1.227	2-C1	6-CH ₃	Н	C ₂ H ₅	CF ₃	Fn	155-157°C	
1.228	2-C1	6-CH ₃	н	C ₃ H ₇ (i)	CF ₃			
1.229	2-C1	6-CH ₃	Н			Fp.		
1.227	2-01 .	0-0113	n	Cyclo-	CF ₃	Fp.	177-178°C	
1.230	2-C1	6 CY	U	propyl	O.F.			
1.231	2-C1	6-CH ₃	H	C4H9(1)	CF ₃	1		
	1	6-CH ₃	H	C ₂ H ₅	CF ₂ CF ₃			
1.232	2-C1	6-CH ₃	H	OCH ₃	CF ₃			
1.233	2-C1	6-CH ₃		OCH2CH2Cl		1		
1.234	2-C1	6-CH ₃		OCH2CH2OCI				•
1.235	2-C1	6-CH ₃	H	OC ₂ H ₅	CF ₃		•	
1.236	2-C1	6-CH ₃	H	SCH ₃	CF ₃			
1.237	2-C1	6-CH ₃	H,	SC ₂ H ₅	CF ₃	1		
1.238	2-C1	6-CH ₃	H	SC3H7(i)				
1.239	2-C1	6-CH ₃	Н	SC ₄ H ₉ (i)	CF ₃	,		
1.240	2-C1	5-OCH ₃	Н	CH ₃	CF ₃]		
1.241	2-C1	5-OCH₃	Н	C ₂ H ₅	CF ₃	Į		
1.242	2-C1	5-0CH ₃	Н	CH ₃	Cl	Į		
1.243	2-Cl	5-0CH ₃	Н	OCH ₃	CF ₃	ļ		
1.244	2-C1	5-0CH ₃	Н	CH ₃	CHF ₂	ŀ		
1.245	2-C1	5-OCH ₃	Н	CH ₃	CF2CF3	}		•
1.246	2-C1	5~0CH ₃	Н	CH ₃	CF2C1	1		•
1.247	2-C1	5-COOCH ₃	Н	CH ₃	CF ₃	Fp.	152-153°C	
1.248	2-C1	5-COOCH3	Н	C ₂ H ₅	CF 3		100 0	
1.249	2-C1	5-COOC2H5	H	CH ₃	CF ₃			
1.250	2-C1	5-COOC2H5	н	CH ₃	CF ₂ CF ₃			
1.251	2-C1	5-COOC ₃ H ₇ (i)	_	CH ₃	CF ₃			
1.252	2-C1	5-COOC ₃ H ₇ (1)	Н	C ₃ H ₇ (i)	1	1		
1.253	2-C1	5-COOC ₃ H ₇ (1)			CF 3)		-
1.254	2-C1			CH ₃	CF2Cl	}		
1.255	2-C1	5-COOC ₃ H ₇ (i)		Phenyl	CF ₃	1		
1.233	2-61	5-COOC ₃ H ₇ (i)	/ n	Cyclo-	CF ₃			
1 256	2 01	5 COOC 11 (1)		propyl		1		,
1.256	2-C1	5-COOC ₃ H ₇ (i)	_	CH ₃	CHFCl	_		
1.257	3-C1	5-C1	Н	CH ₃	Cl	Fp.	117-118°C	
1.258	3-C1	5-C1	H	CH ₃	CF ₃	Fp.	129-130°C	•
1.259	3-C1	5-C1	Н	C ₂ H ₅	CF ₃	1		
1.260	3-C1	5-C1	Н	$C_3H_7(n)$	CF ₃	1		
1.261	3-C1	5-C1	Н	$C_3H_7(i)$	CF ₃	1		*:
1.262	3-C1	5-C1	Н	Cyclo-	CF ₃			
			1	propyl	1	1		
1.263	3-C1	5-C1	H	Phenyl	CF ₃	1		
1.264	3-C1	5-Cl	Н	CH ₃	CHF 2			-
1.265	3-C1	5-C1	н	CH ₃	CF2C1]		
1.266	3-C1	5-Cl	H	C ₂ H ₅	CF ₂ Cl		_	
1.267	3-c1	5-C1	Н	OCH 3	CF ₃	1	•	

Tabelle 1 (Fortsetzung)

Verb.Nr.	R ¹	R ²	R ³	R ^b	R ⁵	physikalische Daten
1.268	3-C1	5-Cl	Н	OC ₂ H ₅	CF ₃	
1.269	3-C1	5-Cl	Н	SCH ₃	CF ₃	
1.270	3-C1	5-Cl	H	SC ₃ H ₇ (i)	CF ₃	
1.271	2-CH ₃	5-C1	H	CH ₃	Cl	Fp. 141-142°C
1.272	2-CH ₃	5-Cl	Н	CH ₃	CF ₃	•
1.273	2-CH ₃	5-Cl	Н	CN	CF ₃	
1.274	2-CH ₃	5-C1	Н	C ₂ H ₅	Cl	
1.275	2-CH ₃	5-C1	Н	CH ₃	OCHF ₂	
1.276	2-CH ₃	5-C1	н	CH ₃	Br	
1.277	2-CH ₃	5-C1	н	CH ₃	F	
1.278	2-CH ₃	5-C1	н	CH ₃	CH ₃	Fp. 150-151°C
1.279	2-CH ₃	5-Cl	н	OCH ₃	CH ₃	
1.280	2-CH ₃	5-C1	н	C ₂ H ₅	CF ₃	
1.281	2-CH ₃	5-C1	Н	$C_3H_7(n)$	CF ₃	
1.282	2-CH ₃	5-C1	Н	C ₃ H ₇ (i)	CF ₃	·
1.283	2-CH ₃	5-C1	Н	Cyclo-	CF ₃	İ
	_			propyl		
1.284	2-CH ₃	5-C1	Н	Phenyl	CF ₃	•
1.285	2-CH ₃	5-C1	Н	C4H9(n)	CF ₃	
1.286	2-CH ₃	5-C1	Н	C4H9(1)	CF ₃	
1.287	2-CH ₃	5-C1	н	C4H9(t)	CF ₃	
1.288	2-CH ₃	5-C1	н	CH ₃	CF ₂ CF ₃	l l
1.289	2-CH ₃	5-C1	н	C ₂ H ₅	CF ₂ CF ₃	
1.290	2-CH ₃	5-C1	н	C ₃ H ₇ (i)	CF ₂ CF ₃	-
1.291	2-CH ₃	5-C1	н	CH ₃	CF ₂ Cl	
1.292	2-CH ₃	5-C1	н	C ₂ H ₅	CF ₂ Cl	
1.293	2-CH ₃	5-C1	н	CH ₃	CHF ₂	1
1.294	2-CH ₃	5-C1	Н	C ₂ H ₅	CHF 2	
1.295	2-CH ₃	5-C1	н	CH ₃	CHFC1	
1.296	2-CH ₃	5-C1	н	C ₂ H ₅	CHFCl	
1.297	2-CH ₃	5-C1	Н н	CH ₃	CHCl ₂	\
1.298	2-CH ₃	5-C1	Н н	C ₂ H ₅	CHC12	
1.299	2-CH ₃	5-C1	H	CH ₃	CCl ₂ CF ₃	1
1.300	2-CH ₃	5-C1				
1.300	1	5-C1	H	CH ₃	CC12CH3	
1.301	2-CH ₃ 2-CH ₃	l	Н	OCH3	CF ₃	
1.302	2-CH ₃	5-C1 5-C1	н	OC ₂ H ₅	CF ₃	
1.303		5-C1	1	SCH ₃	CF ₃	
1.304	2-CH ₃		H	SC ₂ H ₅	CF ₃	
1.305	2-CH ₃	5-C1 3-C1	H	SC ₄ H ₉ (i)		Fp. 155-156°C
1.307	2-CH ₃	1	H	CH ₃	Cl	rp. 133-136 C
1	2-CH ₃	3-C1	H	CH ₃	CF ₃	
1.308	2-CH ₃	3-C1	H	C ₂ H ₅	CF ₃	
1.309	2-CH ₃	3-C1	H	C ₃ H ₇ (i)	CF ₃	
1.310	2-CH ₃	3-C1	Н	Cyclo- propyl	CF ₃	
1.311	2-CH ₃	3-C1	Н	CH ₃	CF2Cl	
1.312	2-CH ₃	3-C1	Н	CH ₃	CF ₂ CF ₃	
1.313	2-CH ₃	3-C1	Н	C ₂ H ₅	CF ₂ CF ₃	
	,	1		1 - 5 3	1 ~~ 2 ~~ 3	1

<u>Tabelle l</u> (Fortsetzung)

Verb.Nr.	R1	R ²	R ³	R ⁴	R ⁵	physikalische	Daten
1.315	2-CH ₃	3-C1	н	SCH ₃	CF ₃		
1.316	2-CH ₃	5-NO ₂	Н	CH ₃	Cl	Fp. 142-143°C	
1.317	2-CH ₃	5-NO ₂	H	CH ₃	CF ₃	Į	•
1.318	2-CH ₃	5-NO ₂	H	CH ₃	CF2Cl		•
1.319	2-CH ₃	5-NO ₂	н	CH ₃	CHF ₂		
1.320	2-CH ₃	5-NO ₂	H	C2H5	CF ₃		
1.321	2-CH ₃	5-NO ₂	Н	C3H7(n)	CF ₃		
1.322	2-CH ₃	5-NO ₂	H	C ₃ H ₇ (i)	CF ₃		•
1.323	2-CH ₃	5-NO ₂	H	C4H9(t)	CF ₃		•
1.324	2-CH ₃	3-NO ₂	Н	CH ₃	Cl	Fp. 158-159°C	
1.325	2-CH ₃	3-NO ₂	H	CH ₃	CF ₃		
1.326	2-CH ₃	3-NO ₂	H	CH ₃	CF2CF3		•
1.327	2-CH ₃	3-NO ₂	Н	C ₂ H ₅	CF2CF3		
1.328	2-CH ₃	3-NO ₂	Н	Phenyl	CF ₃		
1.329	2-CH ₃	3-NO ₂	H	C ₂ H ₅	CF ₃	1	
1.330	2-CH ₃	3-NO ₂	Н	C ₃ H ₇ (i)	CF ₃		
1.331	2-CH ₃	6-CF ₃	H	CH ₃	CI		
1.332	2-CH ₃	6-CF ₃	H.	CH ₃	CF ₃	Fp. 164-165°C	
1.333	2-CH ₃	6-CF ₃	H	CH ₃	CHF ₂	,	
1.334	2-CH ₃	6-CF ₃	H	CH ₃	CF ₂ Cl ₂	•	٠.
1.335	2-CH ₃	6-CF ₃	H	CH ₃	CHC12		
1.336	2-CH ₃	6-CF ₃	H	OCH ₃	CF ₃	[· •
1.337	2-CH ₃	6-CF ₃	H	OC ₂ H ₅	CF ₃		
1.338	2-CH ₃	6-CF ₃	H	SCH ₃	CF 3	}	
1.339	2-CH ₃	6-CF ₃	Н	SC ₂ H ₅	CF ₃		
1.340	2-CH ₃	6-CF ₃	Н	C ₂ H ₅	CF ₃		
1.341	2-CH ₃	6-CF ₃	Н	CH ₃	CF ₂ CF ₃		
1.342	2-CH ₃	6-CF ₃	Н	C ₂ H ₅	CF2CF3		
1.343	2-CH ₃	6-CF ₃	Н	C ₃ H ₇ (i)	CF ₃		
1.344	2-CH ₃	6-CF ₃	Н	$C_3H_7(n)$	CF ₃		
1.345	2-CH ₃	6-CF ₃	H	Cyclo-	CF ₃	i	
1 246	0 0000			propyl			•
1.346	2-OCHF ₂	5-C1	Н	CH ₃	Cl	Fp. 138-139°C	
-	2-OCHF ₂	5-C1	H	CH ₃	CH ₃		
1.348	2-OCHF ₂	5-C1	H	CH ₃	CHCl ₂		
1.349	2-0CHF ₂	5-C1	Н	CH ₃	CHFCl		•
	2-OCHF ₂	5-C1	Н	CH ₃	CHF ₂		
1.351	2-OCHF ₂	5-Cl	Н	CH ₃	CF ₂ Cl		
1.352	2-OCHF ₂	5-C1	Н	CH ₃	CF ₃	Fp. 142-143°C	٠.
1.353	2-OCHF ₂	5-Cl	Н	CH ₃	CF ₂ CF ₃		•
1.354	2-OCHF ₂	5-Cl	Н	CH ₃	CCl ₂ CF ₃		
1.355	2-OCHF ₂	5-C1	Н	CH ₃	CCl ₂ CH ₃	ļ	
1.356	2-OCHF ₂	5-C1	Н	C ₂ H ₅	CF ₃		
1.357	2-OCHF ₂	5-C1	Н	C ₃ H ₇ (n)	CF ₃		
1.358	2-OCHF ₂	5-C1	Н	C ₃ H ₇ (i)	CF ₃		
1.359	2-CH ₃	6-C1	Н	Cyclo-	CF ₃		-
1 360	2-04	6 -01	1,	propyl			
1.360	2-CH ₃ 2-CH ₃	6-Cl 6-Cl	H	C ₄ H ₉ (n)	CF ₃		
1.701	2-0113	0-01	Н	C4H9(i)	CF ₃		

<u>Tabelle l</u> (Fortsetzung)

Verb.Nr.	R ¹	R ²	R ³	R ⁴	R ⁵	physikalische Daten
1.362	2-CH ₃	6-C1	Н	C4H9(t)	CF ₃	
1.363	2-CH ₃	6-C1	Н	Phenyl	CF ₃	
1.364	2-CH ₃	6-C1	Н	2-Furyl	CF ₃	
1.365	2-CH ₃	6-C1	н [2-Thienyl		
1.366	2-CH ₃ .	6-C1	н 🗀	C ₂ H ₅	CF ₂ CF ₃	
1.367	2-CH3	6-C1	н	C ₂ H ₅	CCl ₂ CH ₃	
1.368	2-CH ₃	6-C1	н	OCH ₃	CF ₃	
1.369	2-CH ₃	6-C1	Н	OC ₂ H ₅	CF ₃	
1.370	2-CH ₃	6-C1	H	SCH ₃	CF ₃	
1.371	2-C1	6-C1	3-C1		Cl ·	
1.372	2-C1	6-C1	3-C1] •	CF ₃	
1.373	2-C1	6-C1		C ₂ H ₅	CF ₃	
1.374	2-C1	6-C1		C ₃ H ₇ (i)	CF ₃	÷
1.375	2-C1	6-C1	3-C1		CF ₂ CF ₃	
1.376	2-C1	6-C1		Phenyl	CF ₃	
1.377	2-C1	6-C1		OCH ₃	CF ₃	
1.378	2-C1	6-C1		OC113		
1.379	2-C1	6-C1		SC ₂ H ₅	CF ₃	-
1.380	2-OCH ₃	3-C1	H	CH ₃	CF ₃	E- 170 100°C
1.381	2-OCH ₃	3-C1	H		CF ₃	Fp. 179-180°C
1.382	2-0CH ₃	3-C1		C ₂ H ₅	CF ₃	İ
1.383	2-0CH ₃	3-C1	H	$C_3H_7(n)$	CF ₃	
1.303	2-00n3	3-01	Н	Cyclo-	CF ₃	Ì
1.384	2-OCH3	2 01	١,,	propyl	~3	
1.385	2-0CH ₃	3-C1	H	CH ₃	Cl	į
1.385		3-C1	H	CH ₃	CF ₂ CF ₃	
	2-OCH ₃	3-C1	Н	OCH ₃	CF ₃	
1.387	2-0CH ₃	3-C1	Н	SCH ₃	CF ₃	
1.388	2-OCH ₃	3-C1	Н	CH ₃	CF ₂ Cl	
1.389	2-OCH ₃	3-C1	H	CH ₃	CHF ₂	
1.390	2-0CH ₃	5-C1	н	CH ₃	Cl	
1.391	2-OCH ₃	5-C1	Н	CH ₃	CH ₃	Fp. 157-158°C
1.392	2-OCH ₃	5-C1	H	CH ₃	CF ₃	Fp. 158-159°C
1.393	2-OCH ₃	5-C1	H	CH ₃	Br	
1.394	2-OCH ₃	5-C1	н	CN	CH ₃	
1.395	2-0CH ₃	5-C1	Н	CH ₃	CF ₂ Cl	
1.396	2-0CH ₃	5-C1	Н	CH ₃	CHF ₂	
1.397	2-OCH ₃	5-Cl	Н	CH ₃	CHC12	
1.398	2-0CH ₃	5-C1	Н	CH ₃	CF2CF3	Fp. 125-126°C
1.399	2-0CH ₃	5-Cl	H	CH ₃	CCl ₂ CF ₃	
1.400	2-0CH ₃	5-C1	Н	CH ₃	CHClF	1
1.401	2-OCH ₃	5-C1	Н	CH ₃	CCl ₂ CH ₃	
1.402	2-0CH ₃	5-C1 .	н	C2H5	CF ₃	1
1.403	2-0CH ₃	5-C1	н	C2H5	CF2CF3	Fp. 148-150°C
1.404	2-0CH ₃	5-C1	Н	C2H5	CF2C1	
1.405	2-0CH ₃	5-C1	н	$C_3H_7(n)$	CF ₃	Fp. 168-169°C
1.406	2-0CH ₃	5-C1	Н	C3H7(1)	CF ₃	Fp. 167-168°C
1.407	2-0CH ₃	5-C1	н	C3H7(i)	CF2CF3	
1.408	2-0CH ₃	5-C1	Н	Cyclo-	CF ₃	
	1	1		propyl		[

<u>Tabelle l</u> (Fortsetzung)

Verb.Nr.	R ¹	R ²	R ³	R ⁴	R ⁵	physikalische	Daten
1.409	2-0CH ₃	5-Cl	н	C ₄ H ₉ (n).	CF ₃		
1.410	2-0CH ₃	5-C1	н	C ₂ H ₅ (i)	CF ₃		•
1.411	2-0CH ₃	5-C1	н	C4H9(t)	CF ₃	Fp. 156-157°C	
1.412	2-0CH ₃	5-C1	н	OCH3	CF ₃	rp. 130-137 C	
1.413	2-OCH ₃	5-C1	Н	OC4H9(n)	CF ₃	1	
1.414	2-OCH ₃	5-C1	Н	SCH ₃	CF ₃	ĺ	•
1.415	2-0CH ₃	5-C1	н	SC ₂ H ₅	CF ₃		
1.416	2-0CH ₃	5-C1	н	SC ₃ H ₇ (n)	CF ₃		
1.417	2-OCH ₃	5-C1	н	SC ₃ H ₇ (1)	CF ₃		
1.418	2-0C ₂ H ₅	5-Cl	н н	CH ₃	Cl	}	
1.419	2-OC ₂ H ₅	5-C1	н	CH ₃	CF ₃		
1.420	2-OC ₂ H ₅	5-C1	H	C ₂ H ₅			
1.421	2-OC ₂ H ₅	5-C1	H	C ₂ H ₇ (i)	CF ₃		
1.422	2-0C ₂ H ₅	5-C1	H	Cyclo-	CF ₃		
11422	2 002115	3-01	**	, -	CF ₃		•
1.423	2-0C2H5	5-C1	н	propyl Phenyl	CE.		
1.424	2-0C ₂ H ₅	5-C1	H	OCH ₃	CF ₃	ļ	•
1.425	2-0C2H5		Н		CF ₃	·	
1.426		(i) 5-Cl		CH ₃	CF ₂ CF ₃	1	:
1.427	2-0C3H7(H H	CH ₃	C1	ĺ	
1.428	2-0C3H7(H	CH ₃ CH ₃	CF ₃		
1.429	2-0C3H7(,		CF ₂ Cl		
1.430	2-0C3H7(H H	C ₂ H ₅	CF ₃		
1.431	2-0C3H7(Н	$C_3H_7(n)$	CF ₃	ļ	•
1.432		(i) 5-C1	Н	CH ₃ OCH ₃	CHF 3		
1.433	2-OC ₃ H ₇ (н	SCH ₃	CF ₃	•	
1.434	2-0CF ₃		1		CF ₃		٠.
1.435	2-0CF ₃	Н Н	H	CH ₃	Cl		
1.436	2-0CF ₃	H	H	CH ₃	CF ₃	·	
1.437	2-0CF ₃		H	CH ₃	CF ₂ Cl	1	
1.437	2-0CF ₃	н н	H	CH ₃	CHF 2		
1.439	2-0CF ₃	n H	H	CH ₃	CHFC1		
1.440	2-0CF ₃	Н	H	C ₂ H ₅	CF ₃		
1.441	2-0CF ₃		Н	C ₃ H ₇ (i)	CF ₃		
1.442	2-0CF ₃	Н	H	CuH ₉ (n)	CF ₃		
1.443	2-0CF ₃	H	H	C4H9(t)	CF ₃	1	
1.444		5-Cl	H	CH ₃	CF ₃	Į	•
1.445	2-0CF ₃	5-Cl	H	CH ₃	Cl		
1.445	2-0CF ₃	5-C1	H	CH ₃	CF ₃		
1.445	2-0CF ₃	5-C1	Н	CH ₃	CF ₂ Cl	1	
	2-0CF ₃	5-C1	H	CH ₃	CHF ₂	1	
1.448	2-0CF ₃	5-C1	H	CH ₃	CHCl ₂	1	•
	2-OCF ₃	5-Cl	H	CH ₃	CHFCl	}	•
1.450	2-0CF ₃	5-C1	H	CH ₃	CF 2 CF 3		
1.451	2-OCF ₃	5-C1	Н	C ₂ H ₅	CF ₂ CF ₃		
1.452	2-OCF ₃	5-Cl	Н	C ₂ H ₅	CF ₃		•
1.453	2-OCF ₃	5-C1	H	C ₃ H ₇ (i)	CF ₃	1	
1.454	2-0CF ₃	5-C1	Н	Cyclo-	CF ₃		
1.455	2-005	5 (3)] ,,	propyl		{	• •
1.433	2-0CF ₃	5-C1	Н	Phenyl	CF ₃		

<u>Tabelle l</u> (Fortsetzung)

Verb.Nr.	R ¹	R ²	R ³	R*	R ⁵	physikalische Daten
1.456	2-0CF ₃	5-C1	н	OC ₂ H ₅	CF ₃	
1.457	2-0CF ₃	5-Cl	H	SC ₂ H ₅	CF ₃	
1.458	2-SCH ₃	H	н	CH ₃	Cl	
1.459	2-SCH ₃	Н	н	CH₃	CF ₃	Fp. 156-157°C
1.460	2-SCH ₃	Н	н	CH ₃	CHF ₂	-
1.461	2-SCH ₃	Н	н	CH ₃	CF2CF3	!
1.462	2-SCH ₃	Н	н	C2H5	CF ₃	
1.463	2-SCH3	H	н	C3H7(i)	CF ₃	Fp. 170-171°C
1.464	2-SCH ₃	Н	Н	$C_4H_9(n)$	CF ₃	
1.465	2-SCH ₃	Н	н	C4H9(t)	CF ₃	
1.466	2-SCH ₃	5-Cl	Н	CH ₃	Cl	
1.467	2-SCH ₃	5-Cl .	н	CH ₃	CF ₃	Fp. 162-163°C
1.468	2-SCH ₃	5-C1	н	CH ₃	CF2CF3	
1.469	2-SCH ₃	5-Cl	Н	CH ₃	CF ₂ Cl	
1.470	2-SCH ₃	5-C1	Н	C ₂ H ₅	CF ₃	
1.471	2-SOCH ₃	Н	н	CH ₃	Cl	
1.472	2-SOCH ₃	н	н	CH ₃	CF ₃	Fp. 80-82°C
1.473	2-SOCH ₃	н	H	CH ₃	CHF ₂	
1.474	2-SOCH ₃	н	H	CH ₃	CF2CF3	
1.475	2-SOCH ₃		Н н	C ₂ H ₅	CF ₃	
1.476	2-SOCH ₃		н	C ₃ H ₇ (i)	CF ₃	
1.477	2-SOCH ₃	н	н	$C_4H_9(n)$	CF ₃	
1.478	2-SOCH ₃		н	C4H9(t)	CF ₃	
1.479	2-S02CH		H	CH ₃	Cl	Fp. 164-165°C
1.480	2-S02CH		н н	CH ₃	CF ₃	Fp. 166-167°C
1.481	2-S02CH		Н н	C ₂ H ₅	CF ₃	1 p. 100 10. 0
1.482	2-S02CH		н	C ₃ H ₇ (n)	CF ₃	
1.483	2-502CH		"	C ₃ H ₇ (i)	CF ₃	
1.484	2-50 ₂ CH		Н н	Cyclo-	CF ₃	
1.404	2-302011	3 111	**	propyl	1	
1.485	2-SO ₂ CH	, lu	н	C ₄ H ₉ (i)	CF ₃	1
1.486	2-SO ₂ CH		Н н	Ctng(1)	CF ₂ CF ₃	
1.487	2-SO ₂ CH		н	C ₂ H ₅	CF ₂ CF ₃	
1.488	2-502CH		H	1	CF ₂ CF ₃	
1.489	2-SOCH ₃		Н	C ₃ H ₇ (i)	Cl	
1.490			H	CH ₃		Fp. 132-133°C
	2-SOCH ₃		1	CH ₃	CF ₃	rp. 132-133 C
1.491	2-SOCH ₃	5	H	C ₂ H ₅	CF ₃	
1.492	2-SOCH ₃		H	CH ₃	CF ₂ CF ₃	
1.493	2-SOCH ₃	_	H	C ₃ H ₇ (i)	CF ₃	İ
1.494	2-SO ₂ CH		H	CH ₃	Cl	P- 15/ 1559G
1.495	2-SO₂CH		H	CH ₃	CF ₃	Fp. 154-155°C
1.496	2-SO₂CH		Н	C ₂ H ₅	CF ₃	
1.497	2-SO₂CH	- 1	Н	CH ₃	CF ₂ CF ₃	
1.498	2-SO ₂ CH	فبسخ	Н	C ₃ H ₇ (i)	CF ₃	
1.499	2-F	5-F	Н	CH ₃	OCHF 2	
1.500	2-F	5-F	H	CH ₃	Cl	
1.501	2-F	5-F	Н	CH ₃	CF ₃	Fp. 152-153°C
1.502	2-F	5-F	l H	C ₂ H ₅	CF ₃	i

<u>Tabelle 1</u> (Fortsetzung)

Verb.Nr.	R ¹	R ²	R ³	R ⁴	R ⁵	physikalische	Date
1.503	2-F	5-F	Н	C ₃ H ₇ (n)	CF ₃		<u></u>
1.504	2-F	5-F	н	C ₃ H ₇ (i)	CF ₃		
1.505	2-F	5-F	H	Cyclo-	CF ₃	Fp. 174-175°C	. ′
1.505		3 1	"	propyl	Cr 3	rp. 174-175 C	
1.506	2-F	5-F	н	CH ₃	CF2CF3		
1.507	2-F	5-F	Н	CH ₃	CF ₂ CF ₂ CI		
1.508	2-F	5-F	Н Н	CH ₃	CF ₂ Cl	- 31	
1.509	2-F	5-F	н	CH ₃	CHF ₂		
1.510	2-F	5-F	н	CH ₃	CHClF		
1.511	2-F	5-F	н	C ₂ H ₅	CF ₂ Cl		
1.512	2-F	5-F	Н	C ₃ H ₇ (i)	CF ₂ Cl	Fp. 161-162°C	•
1.513	2-F	5-F	Н	C4H9(n)	CF ₃	p. 101-102 C	
1.514	2-F	5-F	Н	C4H9(t)	CF ₃	Fp. 156-157°C	
1.515	2-F	5-F	Н	C ₂ H ₅	CF ₂ CF ₃	[P. 130 137 0	
1.516	2-F	5-F	Н	C ₃ H ₇ (i)	CF ₂ CF ₃	Fp. 150-151°C	
1.517	2-F	5-F	Н	C ₃ H ₇ (n)	CF ₂ CF ₃	120 131 0	
1.518	2-F	5-F	н	CH ₃	CCl ₂ CF ₃	,	
1.519	2-F	5-F	н	CH ₃	CHC12	·	
1.520	2-F	5-F	Н	C ₂ H ₅	CHC12	Fp. 144-145°C	
1.521	2-F	5-F	Н	CH ₃	CCl ₂ CH ₃	1.5. 1 1.3.0	
1.522	2~F	5-F	н	OCH ₃	CF ₃		
1.523	2~F	5-F	Н	OC3H7(i)			
1.524	2-F	5-F	H	SCH ₃	CF ₃		
1.525	2-F	5-F	Н	SC ₃ H ₇ (i)			
1.526	2-F	6-F	Н	CH ₃	Cl		
1.527	2-F	6-F	н	CH ₃	CF ₃	Fp. 177-178°C	
1.528	2-F	6-F	Н	C2H5	CF ₃	Fp. 151-153°C	
1.529	2-F	6-F	Н	$C_3H_7(n)$	CF ₃		
1.530	2-F	6-F	Н	C3H7(i)	CF ₃	Fp. 158-159°C	
1.531	2-F	6-F	н	CH ₃	CF2CF3		
1.532	2-F	6-F	Н	C ₂ H ₅	CF2CF3	Fp. 137-139°C	
1.533	2-F	6-F	Н	CH ₃	CF ₂ Cl	Fp. 178-179°C	
1.534	2-F	6-F	Н	CH ₃	CHF 2		
1.535	2-F	6-F	н	CH ₃	CHClF		•
1.536	2-F	6-F	н	OCH 3	CF ₃		
1.537	2-F	6-F	Н	SCH ₃	CF ₃		
1.538	2-F	6-C1	Н	CH ₃	Cl	_	
1.539	2-F	6-C1	н	CH ₃	CH ₃		
1.540	2-F	6-C1	н	CH ₃	CF ₃	Fp. 184-185°C	
1.541	2-F	6-C1	Н	C ₂ H ₅	CF ₃		
1.542	2-F	6-Cl	H	C3H7(i)	CF ₃	Fp. 146-147°C	
1.543	2-F	6-C1	Н	Cyclo- propyl	CF ₃	Fp. 172-173°C	
1.544	2-F	6-C1	Н	CH ₃	CF2CF3		•
1.545	2-F	6-C1	Н	C ₃ H ₇ (i)	CF ₂ CF ₃		
1.546	2-F	6-C1	Н	CH ₃	CCl ₂ CF ₃	1	
1.547	2-F	6-Cl	Н	CH ₃	CHC12	1	
1.548	2-F	6-C1	Н	CH ₃	CHF 2		
1.549	2-F	6-C1	H.	CH ₃	CHFCl	1	

<u>Tabelle 1</u> (Fortsetzung)

Verb.Nr.	R ¹	R ²	R ³	R ⁴	R ^{\$}	physikalische Daten
1.550	2-F	6-C1	н	CH ₃	CF ₂ Cl	
1.551	2-F	6-C1	н	C ₃ H ₇ (i)	CF ₂ C1	
1.552	2-F	6-C1	н	OCH ₃	CF ₃	
1.553	2-CN	н	Н.	CH ₃	CF ₃	Fp. 142-143°C
1.554	2-CN	н	Н	C ₂ H ₅	CF ₃	FP. 142-143 C
1.555	2-CN	н	Н	C ₃ H ₇ (1)	CF ₃	
1.556	2-CN	н	н	CH ₃	CF ₂ CF ₃	
1.557	2-CN ·	н	Н	C ₂ H ₅	CF ₂ CF ₃]
1.558	2-CN	н	Н	C ₃ H ₇ (i)	CF ₂ CF ₃	
1.559	2-CN	H	H	CH ₃	CHF ₂	
1.560	2-CN .	н	Н	CH ₃	CF ₂ Cl	
1.561	2-CN	H	Н	OCH ₃	CF ₃	
1.562	2-CN	Н	н	OC ₂ H ₅	_	
1.563	2-PO(OC:		H	CH ₃	CF ₃	Fp. 144-145°C
1.564	2-PO(OC	Н) 2 Н	H	C ₂ H ₅	CF ₃	Lb. 144-142.C
1.565	2-PO(OC	H ₅) ₂ H	Н Н	C ₃ H ₇ (1)	1	1
1.566	2-C1	5-C1	н	SOCH ₃	CF ₃	
1.567	2-C1	5-C1	Н Н	SO ₂ CH ₃	1	1
1.568	2-C1	6-C1	н	SOCH ₃	CF ₃	1
1.569	2-C1	6-Cl	Н Н	SO ₂ CH ₃	CF ₃	
1.570	2-C1	6-C1	H	SOCH ₃	CF ₃	}
1.571	2-C1	6-C1	H		CH ₃	
1.572	2-C1	6-C1	н	SO ₂ CH ₃	CH ₃	
1.573	2-C1	6-C1		CN	CH ₃	
1.574	2-C1	6-C1	H	CN	CF ₃	
1.575	2-C1	5-C1	H	CH=CCl ₂	Cl	i
1.576	2-CF ₃	H	H	CH=CCl ₂	Cl	
1.577	2-C1	6-C1	1	CH=CCl ₂	Cl	1
1.578	2-C1	6-C1	H	CH ₂ OCH ₃	CF ₃	
1.579	2-C1	5-C1	1	CH ₂ OCH ₃	C ₂ F ₅	1
1.580	2-C1	5-C1	H	CH ₂ OCH ₃	CF ₃	
1.581	2-OCH ₃	5-C1	H	CH ₂ OCH ₃	CF ₂ Cl	
1.582	2-0CH ₃	5-C1	H	CH ₂ OCH ₃	CF ₃	
1.583	2-00113 2-F	5-F	Н	CH ₂ OCH ₃	CF ₂ CF ₃	
1.584	2-OCHF ₂	5-C1	H	CH2OCH3	CF ₃	
1.585	2-OCHF ₂		H	CH2OCH3	CF ₃	ĺ
1.586	3-Br	5-C1	H	CH2OCH3	CF ₂ Cl	
1.587	3-Br	H	H	CH ₃	C1	Fp. 133-134°C
1.588	2-Br	H	H	CH ₃	CF ₃	ļ
1.589	2-Br 2-Br	5-Br	H	CH ₃	Cl	
1.590	2-Br 2-Br	5-Br	Н	CH ₃	CF ₃	Fp. 155-156°C
1.590	2-Br 2-Br	5-Br	H	OCH ₃	CF ₃	
1.591		5-Br	H	C ₂ H ₅	CF ₃	1
	2-Br	5-Br	H	CH ₃	CF ₂ Cl	
1.593	2-Br	5-Br	Н	CH ₃	CHF ₂	
1.594	2-CF ₃	5-C1	Н	CH ₃	CF ₃	Fp. 152-153°C
1.595	2-CF ₃	5-C1	H	CH ₃	Cl	Fp. 142-143°C
1.596	2-CF ₃	5-C1	H	C ₂ H ₅	CF ₃	
1.597	2-CF ₃	5-C1	H	$C_3H_7(i)$	CF ₃	

<u>Tabelle l</u> (Fortsetzung)

Verb.Nr.	R1	R ²	R ³	R ⁴	R ⁵	physikalische	Dater
1.598	2-CF ₃	5-C1	Н	Cyclo-	CF ₃		
	"	5 02	- 1 "	propyl	CI 3	1	: ; `.
1.599	2-CF ₃	5-C1	н	CH ₃	CH2C1		•
1.600	2-CF ₃	5-C1	н	CH ₃	CHF 2	}	
1.601	2-CF ₃	5-C1	н	C ₂ H ₅	CF ₂ Cl		:
1.602	2-CF ₃	5-C1	н	C ₃ H ₇ (i)	CF ₂ Cl		. :
1.603	2-CF3	5-C1	н	CH ₃	CF ₂ CF ₃		
1.604	2-CF ₃	5-C1	Н	OCH ₃	CF ₃		٠.
1.605	2-CF ₃	5-C1	. Н	SCH ₃	CF ₃	1	
1.606	2-CF ₃	5-C1	Н	SOCH ₃	CF ₃		
1.607	2-CF3	5-C1	н	SO ₂ CH ₃	CH ₃		•
1.608	2-CH ₃	3-CH ₃	н	CH ₃	Cl		٠, ٠
1.609	2-CH ₃	3-CH ₃	Н	CH ₃	CF ₃		, ,
1.610	2-CH ₃	5-CH ₃	н	CH ₃	Cl		i,
1.611	2-CH3	5-CH ₃	Н	CH ₃	CF ₃		
1.612	2-CH ₃	6-CH ₃	н	CH ₃	Cl		
1.613	2-CH3	6-CH ₃	н	CH ₃	CF ₃	Fp. 160-161°C	
1.614	2-CH ₃	6-CH ₃	н	CH ₃	CF ₂ Cl	Fp. 169-170°C	
1.615	2-CH ₃	6-CH3	н	CH ₃	CH ₂ CF ₃	1.5. 103 170 0	
1.616	2-CH3	6-CH ₃	н	OCH ₃	CF ₃		••
1.617	2-CH ₃	6-CH ₃	н	SCH ₃	CF ₃		
1.618	2-CH ₃	6-C2H5	H	CH ₃	Cl		
1.619	2-CH ₃	6-C2H5	н	CH ₃	CF ₃	Fp. 140-144°C	•
1.620	2-CH ₃	6-C ₂ H ₅	Н	OCH ₃	CF ₃	1. p. 140 144 C	,
1.621	2-CH ₃	5-F	Н	CH ₃	C1		•
1.622	2-CH ₃	5-F	н	CH ₃	CF ₃	Fp. 170-172°C	
1.623	2-CH ₃	5~F	н	CH ₃	CHF 2	1. 1.0 1.2 C	•
1.624	2-CH ₃	5-F	Н	CH ₃	CF ₂ Cl		
1.625	2-CH ₃	5-F	Н	C ₂ H ₅	CF ₃		
1.626	2-CH ₃	5-F	н	C3H7(i)	CF ₃		
1.627	2-CH ₃	5-F	н	OCH ₃	CF ₃		٠
1.628	2-CH ₃	5-F	н	OC ₂ H ₅	CF ₃		: .
1.629	2-Br	6-Br	н	CH ₃	Cl		
1.630	2-Br	6-Br	Н	CH'3	CF ₃		. • •
1.631	2-Br	6-Br	н	C ₂ H ₅	CF ₃	Fp. 157-158°C	
1.632	2-Br	6-Br	н	C3H7(i)	CF ₃		
1.633	2-Br	6-Br	н	Cyclo-	CF ₃		٠.
	1	1		propyl			•••
1.634	2-Br	6-Br	н	CH ₃	CHC12		
1.635	2-Br	6-Br	н	CH ₃	CF ₂ CF ₃		
1.636	2-Br	н	н	C ₃ H ₇ (i)	CF ₂ CF ₃	Fp. 149-150°C	Ξ.
1.637	2-CF ₃	н	H	CH ₃	CHCl ₂	Fp. 161-162°C	

<u>Tabelle 1</u> (Fortsetzung)

Verb.Nr.	R ¹	R ²	R ³	R4 ·	R ⁵	physikalische Daten
				 	l 	
1.638	2-OCHF ₂	H	H	CH ₃	CF ₃	Fp. 145-146°C
1.639	2-OCHF ₂	Н	H	C3H7(i)	CF ₃	
1.640	2-OCHF ₂	н	Н	Cyclo-	CF ₃	Fp. 137-138°C
				propyl	1	
1.641	2-OCHF ₂	Н	H	CH ₃	CHF 2	
1.642	2-0CHF2	Н	H	CH ₃	CHFCl	
1.643	2-CF ₃	Н	Н	CH ₃	CHF 2	1
1.644	2-CF ₃	Н	H	CH ₃	CF2C1	
1.645	2-CF ₃	н	н	C3H7(i)	CF ₂ Cl	Smp. 140-141°C
1.646	2-CF ₃	Н	Н	Cyclo-	CF ₃	Smp. 169-170°C
'				propyl	<u> </u>	
1.647	2-CF ₃	Н	н	2-Thienyl	CF ₃	Smp. 170-171°C
1.648	2-Br	Н	Н	C4H9(n)	CF ₃	Smp. 144-145°C
1.649	2-Br	Н	Н	C3H7(i)	CF ₃	Smp. 169-170°C
1.650	2-Br	н	Н	CH ₃	CHF 2	
1.651	2-Br	H	Н	CH ₃	CF2C1	
1.652	2-Br	H	Н	Cyclo-	CF ₂ Cl	
				propyl		
1.653	2-Br	Н	Н	C2H5	CHF 2	ĺ
1.654	2-C1	6-CH3	Н	CH ₃	CH ₃	Smp. 165-167°C
1.655	2-C1	6-Cl	Н	CH ₃	CHF 2	Smp. 182-183°C
1.656	2-C1	6-Cl	Н	C2H5	CHF 2	
1.657	2-C1	5-Cl	Н	C5H11(n)	CF ₃	Smp. 118-119°C
1.658	2-COOCH3	Н	Н	CH ₃	CF ₃	Smp. 138-139°C
1.659	2-COOCH ₃	Н	Н	C ₂ H ₅	CF ₃	1
1.660	2~COOCH ₃	Н	Н	C3H7(i)	CF ₃	
1.661	2-COOCH3	Н	Н	Cyclo-	CF ₃	
				propyl		}
1.662	2-COOCH3	Н	H	CH ₃	CF ₂ Cl	
1.663	2-COOCH3	H	H	CH ₃	CHF 2	
1.664	2-COOC ₂ H ₅	Н	Н	CH ₃	CF ₃	
1.665	2-COOC ₃ H ₇ (n)	H	H	CH ₃	CF ₃	
1.666	2-COOC ₃ H ₇ (i)	H	Н	CH₃	CF ₃	
1.667	2-COOC, H9(n)	Н	Н	CH ₃	CF ₃	1
1.668	2-OCH ₃	5-F	Н	CH ₃	CF ₃	Smp. 141-142°C
1.669	2-OCH3	5-F	H	CH ₃	CHF 2	
1.670	2-0CH ₃	5-F	H	C2H5	CHF 2	1
1.671	2-0CH ₃	5-F	Н	C3H7(1)	CF 3	1
1.672	2-OCH ₃	5-F	H	Cyclo-	CF ₃	
				propyl		
1.673	2-0CH ₃	5-F	Н	Cyclo-	CF 3Cl	
				propyl		
				1	1	

Tabelle 1 (Fortsetzung)

Verb.Nr.	R ¹	R ²	R³	R ⁴	R ⁵	physikalische Daten
1.674	2-OCHF ₂	5-F	н	CH ₃	CF ₃	
1.675	2-OCHF ₂	5-F	Н	CH ₃	CHF ₂	i
1.676	2-OCHF ₂	5-F	Н	CH ₃	CF ₂ Cl	ļ
1.677	2-COOCH3	6-CH ₃	Н	CH ₃	CF ₃	Fp. 161-162°C
1.678	2-COOCH3	6-CH ₃	Н	CH ₃	CHF ₂	1 p. 101-102 C
1.679	2-COOCH3	6-CH ₃	н	C ₃ H ₇ (i)	CF ₃	1
1.680	2-COOCH3	6-CH ₃	н	Cyclo-	CF ₃	
		0 0,		propyl	01 3	
1.681	2-COOCH3	6-Cl	н	CH ₃	CF ₃	Fp. 144-145°C
1.682	2-COOCH3	6-Cl	н	CH ₃	CHF ₂	ip: 144-145 C
1.683	2-Br	Н	н	2-Furyl	CF ₃	Smp. 176-177°C
1.684	2-C1	6-Cl		CH ₃	c1	Smp. 170-177 C
1.685	2-CF ₃	н	H	C ₂ H ₅	CHC12	Fp. 155-156°C
1.686	2-C1	5-C1	H	C1	CF ₃	rp. 135-136 C
1.687	2-CONH ₂	Н	Н	CH ₃	CF ₃	
	2 002	••	**	ÇH ₃	013	.
1.688	2-C1	6-Cl	н	CHCH2CH3	CF3	Fp. 124-125°C
1.689	2-F	н	H	C ₂ H ₅	CF ₃	Fp. 136-137°C
1.690	2-F	н	H	CH ₂ OCH ₃	CF ₃	Fp. 122-124°C
1.691	2-F	H	Н	CH ₂ OCH ₃	CF ₂ Cl	Fp. 145-147°C
1.692	2-OCH ₃	6-Cl	Н	CH ₃	CF ₃	Fp. 191-192°C
1.693	2-0CH ₃	6-Cl	Н	C ₂ H ₅	CF ₃	Fp. 147-149°C
1.694	2-0CH ₃	6-C1	н	C ₃ H ₇ (i)	CF ₃	Fp. 143-146°C
1.695	2-CH ₃	6-CH ₃	н	C ₂ H ₅	CF ₃	Fp. 158-160°C
1.696	2-CH ₃	6-CH ₃	H	C ₃ H ₇ (i)	CF ₃	Fp. 143-146°C
1.697	2-F	6-F	H	C4H9(i)	CF ₃	Fp. 135-137°C
			**	•	01 3	[P. 155-157 C
1.698	2-F	6-F	Н	-·<	CF ₃	Fp. 158~159°C
1.699	2-F	6-F	Н	CH2OCH3	CF ₃	Fp. 138-139°C
1.700	2-F	6-F	Н	C ₂ H ₅	CHC12	Fp. 169-171°C
1.701	2-F	6-F	Н	2-Furyl	CF ₃	Fp. 152-153°C
1.702	2-CH ₃	5-F	Н	C ₂ H ₅	CHC12	150 155 5
1.703	2-C1	6-CH ₃	н	CH ₂ OCH ₃	CF ₃	Fp. 137-138°C
1.704	2-C1	6-CH ₃	Н	.CH2OCH3	CF2C1	Fp. 133-134°C
1.705	2-C1	6-CH ₃	Н	C ₃ H ₇ (i)	CF2C1	Fp. 142-144°C
1.706	2-C1	6-CH ₃	Н	Cl	CF ₃	
1.707	2-C1	6-CH ₃	Н	CH ₂ OCH ₃	CHF ₂	Fp. 142-144°C
1.708	2-F	н	H	CH2OCH3	CHF ₂	Fp. 116-118°C
1.709	2-OCH3	6-CH ₃	Н	CH ₃	CF ₃	Fp. 180-181°C
1.710	2-C1	6-C1	Н	Cl	CF ₃	Fp. 189-190°C
1.711	2-SCHF ₂	Н	Н	CH ₃	CF ₃	
1.712	2-OCHF ₂	6-CH ₃	Н	CH ₃	CF ₃	
1.713	2-OCHF ₂	6-CH ₃	Н	C2H5	CF ₃	
1.714	2-F	6-C1	Н	2-Furyl	CF ₃	
1.715	2-CH ₃	6-F	н	C ₂ H ₅	CHC12	Fp. 141-142°C

H. 2. Verbindungen der Formel II

 $\underline{\text{H. 2.1.}} \ \ \text{N-(4-Methyl-6-trifluor methyl-pyrimidin-2-yl)-2-trifluor methylanilin}$

Zu einer Lösung von 12 g (0.1 Mol) Kalium-tert. Butylat in 100 ml Tetrahydrofuran wird eine Suspension von 24 g (0.1 Mol) 2-Triffuormethylphenyl-guanidiniumhydrochlorid in 80 ml Tetrahydrofuran gegeben. Nach dem Abklingen der exothermen Reaktion werden 15,4 g (0.1 Mol) α,α,α-Triffuoracetylaceton in 20 ml Tetrahydrofuran zugegeben. Das Reaktionsgemisch wird 2 Stunden bei 60°C gerührt, dann am Rotationsverdampfer eingedampft. Der Rückstand wird an Kieselgel mit einem Gemisch von Essigsäureäthylester und Hexan (Verhältnis 1:2) chromatographiert. Man erhält 18,7 g (58.2 % d.Th.) der Titelverbindung der

als Kristalle vom Smp. 65-66°C (Verb. No. 2.020).

Analog zu Beispiel H 2 sind die Verbindungen der Tabelle II erhältlich:

<u>Tabelle II</u> Verbindungen der Formel

Verb.Nr.	R ¹	R ²	R ³	R ⁴	R ⁵	physikalische	Dater
2.001	2-C1	Н	н	CH ₃	CH ₃		
2.002	2-C1	H	н	CH ₃	OCHF 2		
2.003	2-C1	Н	н	CH ₃	Cl		
2.004	2-C1	н	Н	CH ₃	CF ₃		
2.005	2-C1	н	н	CH ₃	CF2CF3		٠.
2.006	2-C1	H	H	CH2CH3	CF ₃		
2.007	2-C1	Н	Н	CH ₃	CF ₂ Cl		
2.008	2-C1	H	н	CH ₃	CHF 2		
2.009	2-Br	H	H	CH ₃	Cl	Fp. 109-110°C	
2.010	2-Br	Н	н	OCH ₃	CF ₃	•	
2.011	2-Br	H	н	CH ₃	CF ₃		:
2.012	2-Br	Н	Н	SCH ₃	CF ₃		
2.013	2-Br	н	н	CH2CH3	CF ₃		
2.014	2-Br	H	н	CH ₃	CHCl ₂		
2.015	2-Br	Н	н	CH ₃	CHFC1		
2.016	2-Br	Н	н	Cyclo-	CF ₃	Fp. 85-86°C	
		1	"	propyl	1 "	1.5. 03 00 0	
2.017	2-CF ₃	Н	H	Phenyl	CF ₃		•
2.018	2-CF3	H	н	2-Furyl	CF ₃		
2.019	2-CF3	н	н	CH ₃	Cl		
2.020	2-CF3	н	H	CH ₃	CF ₃	Fp. 65-66°C	
2.021	2-CF ₃	H	н	CH ₃	CH ₃	Fp. 70-72°C	-
2.022	2-CF ₃	H	н	CH ₂ CH ₃	CF ₃	1p. 70-72 C	
2.023	2-CF ₃	H	н	CH(CH ₃) ₂		25. 1 4060	
	}	"	[**	On (Ch3) 2	01.3	n _D ²⁵ : 1,4960	
2.024	2-CF3	н	н	(n)C ₃ H ₇	CF ₃	n _D ²⁵ : 1,4970	
2.025	2-CF3	H	н	OCH ₃	CF ₃	"D . 1,4770	
2.026	2-CF ₃	н	н	OC ₂ H ₅	CF ₃		
2.027	2-CF ₃	н	н	SCH ₃	CF ₃		
2.028	2-CF ₃	н	-	SCH(CH ₃) ₂			
2.029	2-CF ₃	H H	н	CH ₃	CF ₂ CF ₃		•
,	, , ,	1 "	"	10113	Or 2013		

Tabelle II (Fortsetzung)

	<u> </u>	R ²	R ³	R ⁴	R ^{\$}	physikalische Daten
2.030	2-CF ₃	Н	н	CH ₃	CHFCl	
2.031	2-J	н	Н	CH ₃	Cl	
2.032	2-J	Н	. Н	CH ₃	CF ₃	Fp. 109-110°C
2.033	2-5	н	н	CH2CH3	CF ₃	
2.034	2-J	н	н	CH ₃	CF2C1	1
2.035	2-F	Н	н	CH ₃	CH ₃	ļ
2.036	2-F) н	Н	CH ₃	Cl	1
2.037	2-F	н	н	CH ₃	CF ₃	Fp. 64-66°C
2.038	2-F	н	н	CH(CH ₃) ₂	CF ₃	n _D ²⁵ : 1.5240
2.039	2-F	Н	н	C1	CF ₃	D . 1.3540
2.040	2-F	н	Н	OC ₂ H ₅	CF ₃	ì
2.041	2-C1	3-C1	н	CH ₃	Cl	Fp. 123-124°C
2.042	2-C1	3-C1	н	CH ₃	CF ₃	Fp. 109-110°C
2.043	2-C1	3-C1	н	OCH ₃	CF ₃] p. 109-110 C
2.044	2-C1	3-C1	н	OC, H9(n)	CF ₃	· ·
2.045	2-C1	3-C1	н	SC ₂ H ₅	CF ₃	(
2.046	2-C1	3-C1	н	Phenyl	CF ₃	İ
2.047	2-C1	3-C1	н	CH ₃	CF ₂ Cl	·
2.048	2-C1	3-C1	н	CH ₃	CHFCl	}
2.049	2-C1	3-C1	н	CH ₃	CH ₃	1
2.050	2-C1	5-C1	н	CH ₃	CH ₃	
2.051	2-C1	5-C1	н	CH ₃		
2.052	2-C1	5-C1	н		OCHF ₂	F 00 1008
2.053	2-C1	5-C1	н	CH ₃ OCH ₃	Cl	Fp. 99-100°C
2.054	2-C1	5-C1	н		CH ₃	}
2.055	2-C1	5-C1	н	CH ₃	Br	70 008-
2.056	2-C1	5-C1	н	CH ₃ .	CF ₃	Fp. 79-80°C
		J-01	l n	CH ₂ CH ₃	CF ₃	Fp. 62-63°C
2.057	2-C1	5-C1	Н	C ₃ H ₇ (n)	CF ₃	n _D ²⁵ : 1,5490
2.058	2-Cl	5-C1	H	C3H7(i)	CF ₃	Fp. 60-61°C
2.059	2-C1	5-C1	Н	Cyclo-	CF ₃	Fp. 106-107°C
		[1	propyl		1
2.060	2-C1	5-Cl	H	Phenyl	CF ₃	1
2.061	2-C1	5-C1	Н [2-Thienyl	CF ₃	Fp. 112-113°C
2.062	2-C1	5-C1	н	2-Furyl	CF ₃	Fp. 102-103°C
2.063	2-C1	5-C1	Н	CH ₃	CF2CF3	Fp. 99-100°C
2.064	2-C1	5-C1	н	CH ₃	CF2C1	Fp. 67°C
2.065	2-C1	5-C1	н	CH ₃	CHF 2	Fp. 72-74°C
2.066	2-Cl	5-C1	н	CH ₃	CHC1F	Fp. 66-67°C
2.067	2-Cl	5-C1	н	CH2CH3	CF ₂ C1	
2.068	2-C1	5-Cl	н	C ₃ H ₇ (i)	CF ₂ Cl	n _D ²⁵ : 1,5682
2.069	2-C1	5-C1	н	OCH ₃	CF ₃	D
2.070	2-C1	5-Cl	н	OC ₂ H ₅	CF ₃	
2.071	2-C1	5-C1	Н	OC ₃ H ₇	CF ₃	
2.072	2-C1	5-C1	Н	OC ₃ H ₇ (i)	CF ₃	
0.070	2-C1	5-C1	Н	OC4H9(n)		1
2.073	2 01	1 2 01	1 44			

Tabelle II (Fortsetzung)

Verb.Nr.	R ¹	R ²	R ³	R ⁴	R ⁵	physikalische	Daten
2.075	2-C1	5-C1	Н	SCH ₃	CF ₃		
2.076	2-C1	5-C1	H	SC2H5	CF ₃	İ	
2.077	2-C1	5-C1	Н	$SC_3H_7(n)$			
2.078	2-C1	5-C1	Н	SC3H7(i)			
2.079	2-C1	5-C1	Н	SC4H9(n)			
2.080	2-C1	5-C1	Н	C4H9(n)	CF ₃	n _D ²⁵ : 1,5475	
2.081	2-C1	5-C1	Н	C4H9(i)	CF ₃	"D . 1,5475	
2.082	2-C1	5-C1	Н	C4H9(t)	CF ₃	Fp. 106-107°C	•
2.083	2-C1	5-C1	н	C ₂ H ₅	CF ₂ CF ₃	Fp. 70-72°C	•
2.084	2-C1	5-C1	н	C ₃ H ₇ (i)	CF ₂ CF ₃	Fp. 39-41°C	
2.085	2-C1	5-C1	н	C ₃ H ₇ (n)		110. 35-41 0	
2.086	2-C1	5-C1	н		CF ₂ CF ₃		
2.087	2-C1	5-C1	H	OCF ₂ CHF ₂ CH ₃		f	
2.088	2-C1	5-C1			CCl ₂ CF ₃	}	
	2-C1	1	H	C ₂ H ₅	CCl ₂ CF ₃	7 00 000-	
2.089 2.090	,	5-C1	Н	CH ₃	CHCl ₂	Fp. 80-82°C	
2.090	2-C1 2-C1	5-Cl	H	C ₂ H ₅	CHCl ₂	n ²⁵ : 1,6115	
		5-C1	Н	CH ₃	CC12CH3		
2.092	2-C1	5-C1	Н	C ₂ H ₅	CCl ₂ CH ₃		
2.093	2-C1	6-C1	Н	CH ₃	CH ₃	Fp. 185-186°C	•
2.094	2-C1	6-C1	Н	CH ₃	C ₂ H ₅	5	*
2.095	2-C1	6-C1	H	CH ₃	$C_3H_7(i)$]	
2.096	2-Cl	6-C1	Н	CH ₃	Cl	Fp. 190-191°C	
2.097	2-C1	6-C1	H	CH ₃	CCl ₂ CH ₃		
2.098	2-Cl	6-C1	H	C ₂ H ₅	CCl ₂ CH ₃	ł	
2.099	2-C1	6-Cl	Н	CH ₃	CHCl ₂		
2.100	2-C1	6-Cl	H	C ₂ H ₅	CHCl ₂	ļ	
2.101	2-Cl	6-C1	Н	CH ₃	CCl ₂ CF ₃	ĺ	
2.102	2-Cl	6-C1	Н	C3H7(i)	CCl ₂ CF ₃		
2.103	2-Cl	6-C1	н	CH ₃	CHClF		
2.104	2-C1	6-C1	н	C2H5	CHClF	ļ	
2.105	2-Cl	6-C1	Н	CH ₃	CF ₂ Cl	ŀ	
2.106	2-C1	6-C1	н	C ₂ H ₅	CF ₂ Cl		
2.107	2-C1	6-C1	н	C3H7(i)	CF ₂ Cl	ĺ	
2.108	2-C1	6-C1	н	C3H7(n)	CF ₂ Cl		
2.109	2-C1	6-C1	н	CH ₃	CF ₃	Fp. 138-139°C	
2.110	2-C1	6-C1	н	C ₂ H ₅	CF ₃	150 155 0	
2.111	2-C1	6-Cl	Н	$C_3H_7(n)$	CF ₃		
2.112	2-C1	6-C1	н	C ₃ H ₇ (i)	CF ₃	}	
2.113	2-C1	6-C1	Н	Cyclo-	CF ₃	Fp. 70-73°C	
		1	1 "	propyl	013	119. 10-13 6	
2.114	2-C1	6-C1	Н	Phenyl	CF ₃		
2.115	2-C1	6-C1		2-Thienyl		Fp. 119-120°C	
2.116	2-C1	6-C1	H H	2-Intenyl		Lb. 113-150.C	
2.117	2-C1	6-C1	H		CF CF	}	
2.118	2-C1	6-C1	H	CH ₃	CF2CF3	E- 06 0000	
2.119	2-C1	6-C1	í	C ₂ H ₅	CF ₂ CF ₃	Fp. 96-98°C	
2.119	2-C1	6-C1	H	C ₃ H ₇ (i)	CF ₂ CF ₃	Fp. 88-90°C	
2.120	12-01	0-07	н	$C_3H_7(n)$	CF2CF3	(

<u>Tabelle II</u> (Fortsetzung)

Verb.Nr.	R ¹	R ²	R ³	R ⁴	R ⁵	physikalische Daten
2.121	2-C1	6-C1	Н	Cyclo- propyl	CF ₂ CF ₃	
2.122	2-C1	6-C1	Н	CH ₃	OCHF 2	1
2.123	2-C1	6-C1	н	C4H9(n)	CF ₃	
2.124	2-C1	6-C1	н	C4H9(i)	CF ₃	{
2.125	2-C1	6-C1	H	C4H9(t)	CF ₃	Fp. 79-81°C
2.126	2-C1	6-C1	H	OCH ₃	CF ₃	1p. 79-81 C
2.127	2-C1	6-C1	H	OC2H5	CF ₃	}
2.128	2-C1	6-C1	H	OC3H7(n)	CF ₃	
2.129	2-C1	6-C1	H	OC3H7(1)		
2.130	2-C1	6-C1	H	003117(1)	CF ₃	
2.131	2-C1	6-C1		OC, Ho(n)		i
2.132	2-C1	6-C1	H	OC, H ₉ (i)		70 710-
2.133	2-C1	3	H	SCH ₃	CF ₃	Fp. 70-71°C
		6-C1	Н	SC ₂ H ₅	CF ₃	
2.134 2.135	2-C1	6-C1	H	SC ₃ H ₇ (n)	CF ₃	
1	2-C1	6-C1	Н	SC ₃ H ₇ (i)	CF ₃	
2.136	2-C1	6-C1	Н	SC4H9(n)		
2.137	2-C1	6-C1	Н	OCH ₃	CH ₃	
2.138	2-C1	6-Cl	Н	C ₂ H ₅	Cl	ì
2.139	2-C1	6-C1	H	OCH 3	C ₂ H ₅	
2.140	2-C1	6-C1	. Н	C2H5	OCHF2	
2.141	2-C1	6-C1		3 CH ₃	CF ₃	Fp. 124-125°C
2.142	2-C1	6-C1		3 C2H5	CF ₃	Fp. 90-91°C
2.143	2-C1	6-C1		$_{3} C_{3}H_{7}(n)$	CF ₃	1
2.144	2-C1	6-Cl	3-CH	$3 C_3H_7(i)$	CF ₃	Fp. 74-75°C
2.145	2-C1	6-C1	3-CH		CF2CF3	Fp. 119-121°C
2.146	2-C1	6-Cl	3-CH	3 C ₂ H ₅	CF2CF3	
2.147	2-C1	6-Cl	3-CH	3 Cl	CF ₃	
2.148	2-C1	6-C1	3-CH	3 OCH 3	CF ₃	(
2.149	2-Cl	6~Cl	3-CH	3 OC2H5	CF ₃	į
2.150	2-C1	6-Cl	3-CH		CF ₃	
2.151	2-Cl	6-Cl	3-CH			
2.152	2-Cl	6-C1	3-CH		CF2C1	
2.153	2-Cl	6-Cl		3 CH ₃	CHF 2	
2.154	2-C1	6-Cl		3 CH ₃	CHCl ₂	
2.155	2-C1	3-CF ₃	н	CH₃	Cl	
2.156	2-C1	3-CF ₃	Н	CH ₃	CH ₃	1
2.157	2-C1	3-CF ₃	H	CH ₃	CF ₃	
2.158	2-C1	3-CF ₃	Н	C ₂ H ₅	CF ₃	
2.159	2-C1	3-CF ₃	н	C ₃ H ₇ (n)	CF ₃	
2.160	2-C1	3-CF ₃	H	CH ₃	CF ₂ CF ₃	
2.161	2-C1	3-CF ₃	H	CH ₃	CC1F ₂	
2.162	2-C1	3-CF ₃	Н	CH ₃		
2.163	2-C1	5-CF ₃	H		CHCLF	E- 101 10200
2.164	2-C1	5-CF ₃	H	CH ₃	Cl	Fp. 101-103°C
2.165	2-C1	5-CF ₃	H		CF ₃	Fp. 84-85°C
2.166	2-C1	5-CF ₃	H	CH ₃	CClF ₂	ļ
2.167	2-C1	5-CF ₃	Н	C ₂ H ₅	CF ₃	
		2 01 3	1 "	OCH ₃	CF ₃	1.

Tabelle II (Fortsetzung)

2.169 2.170 2.171 2.172 2.173 2.174 2.175 2.176 2.177 2.178 2.179	2-C1 2-C1 2-C1 2-C1 2-C1 2-C1	6-CF ₃ 6-CF ₃ 6-CF ₃ 6-CF ₃	H H H	CH ₃ CH ₃	Cl		
2.170 2.171 2.172 2.173 2.174 2.175 2.176 2.177 2.178 2.179	2-Cl 2-Cl 2-Cl 2-Cl	6-CF ₃ 6-CF ₃	н		Cu.		
2.171 2.172 2.173 2.174 2.175 2.176 2.177 2.178 2.179	2-C1 2-C1 2-C1	6-CF ₃			CH ₃		•
2.172 2.173 2.174 2.175 2.176 2.177 2.178 2.179	2-C1 2-C1		lн	CH ₃	CF ₃	Fp. 117-119°C	
2.173 2.174 2.175 2.176 2.177 2.178 2.179	2-C1	6-CF ₃	1 44	C2H5	CF ₃	,	•
2.174 2.175 2.176 2.177 2.178 2.179) н	$C_3H_7(n)$	CF ₃		
2.175 2.176 2.177 2.178 2.179	ا ــ ا	6-CF ₃	} н	C3H7(i)	CF ₃		
2.176 2.177 2.178 2.179	2-C1	6-CF ₃	н	Cyclo-	CF ₃		<i>:</i> .
2.177 2.178 2.179	2-Cl	6-CF ₃	н	propyl C ₄ H ₉ (n)	CF ₃		
2.178 2.179	2-C1	6-CF ₃	H	C, H (i)	CF ₃		
2.179	2-C1	6-CF ₃	н	C4H9(t)	CF ₃		
2.179	2-C1	6-CF ₃	Н	CH ₃	CF ₂ CF ₃		
	2-Cl	6-CF ₃	Н	C ₂ H ₅	CF ₂ CF ₃		
2.100 1	2-Cl	6-CF ₃	Н	CH ₃	CHC12		
	2-C1	6-CF ₃	Н	CH ₃	CClF ₂		
N .	2-C1	6-CF ₃	H	C2H5	CC1F ₂		
	2-C1	6-CF ₃	н	CH ₃	CHF ₂		
	2-C1	6-CF ₃	H	CH ₃	OCHF ₂	·	
1	2-C1	6-CF ₃	H	OCH ₃	CF ₃		
	2-C1	6-CF ₃	n	OC113	-		
	2-C1	6-CF ₃	H		CF ₃		:
	2-C1	6-CF ₃	H	SC ₂ H ₅	CF ₃		
1	2-C1	6-CF ₃		CH ₃	CCl ₂ CF ₃	,	
	2-C1		Н	CH ₃	CCl ₂ CH ₃		
1		6-CF ₃	Н	Phenyl	CF ₃		
	2-C1	3-CH ₃	H	CH ₃	CF ₃		
	2-C1	3-CH ₃	Н	CH ₃	CF ₂ CF ₃		
	2-C1	3-CH ₃	Н	C ₂ H ₅	CF ₃		
	2-C1	3-CH ₃	Н	$C_3H_7(n)$	CF ₃		
	2-C1	3-CH ₃	Н	C ₃ H ₇ (i)	CF ₃		
	2-C1	3-CH ₃	H	CH ₃	Cl		
	2-C1	3-CH ₃	H	CH ₃	CF2Cl		
	2-C1	3-CH ₃	н	CH ₃	CHC12		
	2-C1	3-CH ₃	H	CH ₃	CHClF		
	2-C1	3-CH ₃] H	OCH ₃	CF ₃		
,	2-C1	5-CH ₃	H	CH ₃	Cl	Fp. 77-78°C	
	2-C1	5-CH ₃	H	CH ₃	CHC12	_	
	2-C1	5-CH ₃	H	CH ₃	CCl ₂ CF ₃		
	2-C1	5-CH ₃	H	CH ₃	CHClF		
	2-C1	5-CH ₃	H	CH ₃	CF2C1		
2.206	2-C1	5-CH ₃	Н	C2H5	CF2C1		
2.207	2-C1	5-CH ₃	Н	CH ₃	CF ₃		
2.208	2-C1	5-CH ₃	Н	C ₂ H ₅	CF ₃		
	2-C1	5-CH ₃	Н	C ₃ H ₇ (n)	CF ₃		
	2-C1	5-CH ₃	н	C ₃ H ₇ (i)	CF ₃		٠.
	2-C1	5-CH ₃	н	C4H9(n)	CF ₃		•
ſ	2-C1	5-CH ₃	н	C4H9(t)	CF ₃		
	2-C1	5-CH ₃	H	2-Furyl	CF ₃		. : •
1	2-C1	5-CH ₃	H	CH ₃	CF ₂ CF ₃		. "
	2-C1	5-CH ₃	H	C ₂ H ₅	CF ₂ CF ₃		

Tabelle II (Fortsetzung)

Verb.Nr.	R ¹	R ²	R ³	R ⁴	R ⁵	physikalische Daten
2.216	2-C1	5-CH ₃	Н	OCH ₃	CF ₃	
2.217	2-Cl	5-CH ₃	H	OC ₂ H ₅	CF ₃	
2.218	2-C1	5-CH ₃	H	SCH ₃	CF ₃	
2.219	2-C1	6-CH ₃	Н	CH ₃	Cl	Fp. 142-143°C
2.220	2-C1	6-CH ₃	Н	CN	CH ₃	
2.221	2-C1	6-CH ₃	H	CH ₃	CF ₃	Fp. 143-144°C
2.222	2-C1	6-CH ₃	Н	CH ₃	CF ₂ Cl	Fp. 158-162°C
2.223	2-C1	6-CH ₃	H	CH ₃	CF ₂ CF ₃	120 101 0
2.224	2-C1	6-CH ₃	Н	CH ₃	CCl ₂ CF ₃	
2.225	2-C1	6-CH ₃	Н	CH ₃	CHF ₂	
2.226	2-C1	6-CH ₃	Н	CH ₃	CHCl ₂	
2.227	2-C1	6-CH ₃	Н	C ₂ H ₅	CF ₃	Fp. 99-102°C
2.228	2-C1	6-CH ₃	Н	C ₃ H ₇ (i)	CF ₃	Fp. 56-59°C
2.229	2-C1	6-CH ₃	H	Cyclo-	CF ₃	Fp. 75-77°C
			••	propyl	01,	15. 75-77 6
2.230	2-C1	6-CH ₃	Н	C4H9(1)	CF ₃	ł
2.231	2-C1	6-CH ₃	Н	C ₂ H ₅	CF ₂ CF ₃	Fp. 89-91°C
2.232	2-C1	6-CH ₃	Н	OCH ₃	CF ₃	1 p09-91 C
2.233	2-C1	6-CH ₃	_	OCH2CH2Cl)
2.234	2-C1	6-CH ₃		OCH ₂ CH ₂ CL		
2.235	2-C1	6-CH ₃	H			}
2.236	2-C1	6-CH ₃	H	OC ₂ H ₅ SCH ₃	CF ₃	
2.237	2-C1	6-CH ₃			CF ₃	Í
2.238	2-C1	6-CH ₃	H	SC ₂ H ₅	CF ₃	ŀ
2.239	2-C1	6-CH ₃	H	SC ₃ H ₇ (i)	CF ₃	
2.240	2-C1	5-0CH ₃	H	SC ₄ H ₉ (i)	CF ₃	ĺ
2.241	2-C1			CH ₃	CF ₃	
2.242	2-C1	5-0CH ₃	H	C ₂ H ₅	CF ₃	
2.242	2-C1	5-0CH ₃	H	CH ₃	C1	ì
2.244	2-C1	5-0CH ₃	H	OCH ₃	CF ₃	
2.245		5-0CH ₃	H	CH ₃	CHF 2	
2.245	2-C1	5-OCH ₃	Н	CH ₃	CF ₂ CF ₃	· ·
2.240	2-C1	5-0CH ₃	H	CH ₃	CF ₂ Cl	
	2-C1	5-COOCH ₃	H	CH ₃	CF ₃	Fp. 88-89°C
2.248	2-C1	5-COOCH ₃	H	C ₂ H ₅	CF ₃	}
2.249	2-C1	5-COOC ₂ H ₅	H	CH ₃	CF ₃	
2.250	2-C1	5-COOC ₂ H ₅	្រុអ	CH₃	CF2CF3	1
2.251	2-C1	5-COOC ₃ H ₇ (i)		CH ₃	CF ₃	
2.252	2-C1	5-COOC3H7(i)		$C_3H_7(i)$	CF ₃	
2.253	2-C1	5-COOC ₃ H ₇ (i)		CH ₃	CF ₂ Cl	
2.254	2-C1	5-COOC ₃ H ₇ (i)		Phenyl	CF ₃	1
2.255	2-C1	5-COOC ₃ H ₇ (i)) H	Cyclo-	CF ₃	
2 254				propyl		}
2.256	2-C1	5-COOC3H7(1))]H	CH ₃	CHFCl	
2.257	3-C1	5-C1	H	CH ₃	Cl	Fp. 152-153°C
2.258	3-C1	5-C1	н	CH ₃	CF ₃	Fp. 93-94°C
2.259	3-C1	5-C1	н	C2H5	CF ₃	
2.260	3-C1	5-C1	н	$C_3H_7(n)$	CF ₃	
2.261	3-C1	5-C1	н	C3H7(1)	CF ₃	1

Tabelle II (Fortsetzung)

Verb.Nr.	R1	R ²	R ³	R ⁴	R ⁵	physikalische	Date
2.262	3-C1	5-C1	Н	Cyclo-	CF ₃		• .
				propyl		ļ	
2.263	3-C1	5-C1	н	Phenyl	CF ₃		
2.264	3-C1	5-C1	Н	CH ₃	CHF 2		
2.265	3-C1	5-C1	н	CH ₃	CF2Cl		
2.266	3-C1	5-C1	Н	C ₂ H ₅	CF2Cl		
2.267	3-C1	5-C1	н	OCH ₃	CF ₃		
2.268	3-C1	5-C1	Н	OC ₂ H ₅	CF ₃		
2.269	3-C1	5-C1	Н	SCH ₃	CF ₃		
2.270	3-C1	5-C1	Н	SC ₃ H ₇ (i)	CF ₃		•
2,271	2-CH ₃	5-C1	н	CH ₃	Cl	Fp. 118-119°C	,
2.272	2-CH ₃	5-C1	Н	CH ₃	CF ₃	1.b. 110 113 0	
2.273	2-CH ₃	5-C1	н	CN	CF ₃		
2.274	2-CH ₃	5-C1	H	C ₂ H ₅	Cl		٠.
2.275	2-CH ₃	5-C1	н	CH ₃	OCHF ₂		
2.276	2-CH ₃	5-C1	н	CH ₃	Br	1	
2.277	2-CH ₃	5-C1	н	CH ₃	F		• • .
2.278	2-CH3	5-C1	н	CH ₃	CH ₃	Fp. 121-122.°C	•
2.279	2-CH ₃	5-C1	H	OCH ₃	CH ₃	i p. 121–122. C	
2.280	2-CH ₃	5-C1	H H	1	CF ₃		.:
2.281	2-CH ₃	5-C1	H	C ₂ H ₅			
2.282	2-CH ₃	5-C1	H	$C_3H_7(n)$	CF ₃		
2.283	2-CH ₃	5-C1	H	C ₃ H ₇ (i)	CF ₃	;	
2.203	2-0113	3-01	l n	Cyclo-	CF ₃		;
2.284	2 02	5 03	١,,	propyl			
2.285	2-CH ₃ 2-CH ₃	5-C1	H	Phenyl	CF ₃		
2.286		5-C1	H	C ₄ H ₉ (n)	CF₃		
2.287	2-CH ₃ 2-CH ₃	5-C1	H	C4H9(i)	CF ₃		1
2.288	2-CH ₃	5-C1	H	C4H9(t)	CF ₃		
2.289	2-CH ₃	5-C1	н	CH ₃	CF ₂ CF ₃		
		5-C1	Н	C ₂ H ₅	CF ₂ CF ₃		
2.290	2-CH ₃	5-C1	Н	C ₃ H ₇ (i)	CF ₂ CF ₃		
2.291	2-CH ₃	5-C1	H	CH ₃	CF ₂ Cl	*	
2.292	2-CH ₃	5-C1	H	C ₂ H ₅	CF ₂ Cl		
2.293	2-CH ₃	5-C1	Н	CH ₃	CHF ₂	-	
2.294	2-CH ₃	5-C1	Н	C ₂ H ₅	CHF ₂		••
2.295	2-CH ₃	5-C1	H	CH ₃	CHFCl		
2.296	2-CH ₃	5-C1	Н	C ₂ H ₅	CHFC1		
2.297	2-CH ₃	5-C1	H	CH ₃	CHC12		,
2.298	2-CH ₃	5-C1	H	C ₂ H ₅	CHC12		
2.299	2-CH ₃	5-C1	Н	CH ₃	CCl ₂ CF ₃		
2.300	2-CH ₃	5-C1	H	CH ₃	CCl ₂ CH ₃		
2.301	2-CH ₃	5-C1	н	OCH ₃	CF ₃		
2.302	2-CH ₃	5-C1	Н	OC ₂ H ₅	CF ₃		
2.303	2-CH ₃	5-C1	Н	SCH ₃	CF 3		
2.304	2-CH ₃	5-C1	Н	SC ₂ H ₅	CF ₃		•
2.305	2-CH ₃	5-C1	н	SC4H9(i)	CF ₃		
2.306	2-CH ₃	3-C1	н	CH ₃	Cl	Fp. 116-117°C	
2.307	2-CH3	3-C1	H	CH ₃	CF ₃	1	4.1
2.308	2-CH ₃	3-C1	н	C ₂ H ₅	CF ₃		

<u>Tabelle II</u> (Fortsetzung)

Verb.Nr.	R ¹	R ²	R ³	R ⁴	· R ⁵	physikalische Daten
2.309	2-CH ₃	3-C1	Н	C3H7(i)	CF ₃	
2.310	2-CH ₃	3-C1	н	Cyclo-	CF ₃	
				propyl		
2.311	2-CH ₃	3-C1	н	CH ₃	CF ₂ Cl	
2.312	2-CH ₃	3-C1	Н	CH ₃	CF2CF3	
2.313	2-CH ₃	3-C1	Н	C ₂ H ₅	CF ₂ CF ₃]
2.314	2-CH ₃	3-C1	н	OCH ₃	CF ₃	
2.315	2-CH ₃	3-C1	Н	SCH ₃	CF ₃	
2.316	2-CH ₃	5-NO ₂	Н	CH ₃	C1	Fp. 178-179°C
2.317	2-CH ₃	5-NO ₂	н	CH ₃	CF ₃	1p. 1/0-1/5 C
2.318	2-CH ₃	5-NO ₂	Н	CH ₃	CF ₂ Cl	
2.319	2-CH ₃	5-NO ₂	н	CH ₃	CHF ₂	1
2.320	2-CH ₃	5-NO ₂	н	C ₂ H ₅	CF ₃	-
2.321	2-CH ₃	5-NO ₂	н	C ₃ H ₇ (n)	CF ₃	
2.322	2-CH ₃	5-NO ₂	H	C ₃ H ₇ (i)	CF ₃	1
2.323	2-CH ₃	5-NO ₂	н н	C4H9(t)	CF ₃	
2.324	2-CH ₃	3-NO ₂	Н н	CH ₃		F- 160 1619g
2.325	2-CH ₃	3-NO ₂	н	CH ₃	Cl	Fp. 160-161°C
2.326	2-CH ₃	3-NO ₂	1 .	l .	CF ₃	
2.327	2-CH ₃	3-NO ₂	H	CH ₃	CF ₂ CF ₃	
2.328	2-CH ₃			C2H5	CF ₂ CF ₃	}
2.329	2-CH ₃	3-NO ₂	Н	Phenyl	CF ₃	
2.329	2-CH ₃	3-NO ₂	H	C ₂ H ₅	CF ₃	
2.330		3-NO ₂	Н	C ₃ H ₇ (i)	CF ₃	
2.331	2-CH ₃	6-CF ₃	H	CH ₃	Cl	
2.332	2-CH ₃	6-CF ₃	H	CH ₃	CF ₃	Fp. 100-101°C
2.334	2-CH ₃	6-CF ₃	H	CH ₃	CHF ₂	
	2-CH ₃	6-CF ₃	Н	CH ₃	CF ₂ Cl ₂	
2.335	2-CH ₃	6-CF ₃	H	CH ₃	CHC12	{
2.336	2-CH ₃	6-CF ₃	H	OCH ₃	CF ₃	
2.337	2-CH ₃	6-CF ₃	H	OC ₂ H ₅	CF 3	
2.338	2-CH ₃	6-CF ₃	Н	SCH ₃	CF ₃	}
2.339	2-CH ₃	6-CF ₃	H	SC ₂ H ₅	CF ₃	1
2.340	2-CH ₃	6-CF ₃	H	C ₂ H ₅	CF ₃	
2.341	2-CH ₃	6-CF ₃	H	CH ₃	CF2CF3	j
2.342	2-CH ₃	6-CF ₃	H	C ₂ H ₅	CF2CF3	
2.343	2-CH ₃	6-CF ₃	H	$C_3H_7(i)$	CF ₃	ļ
2.344	2-CH ₃	6-CF ₃	H	$C_3H_7(n)$	CF ₃	<u> </u>
2.345	2-CH ₃	6-CF ₃	H	Cyclo-	CF ₃	
2.346	2-OCHF 2	5-C1	Н	Propyl CH ₃	Cl	Fp. 61-62°C
2.347	2-OCHF ₂	5-C1	H .,,	CH ₃	CH ₃	1.h. 01-05 C
2.348	2-OCHF ₂	5-C1	H	CH ₃	_	
2.349	2-OCHF ₂	5-C1	Н Н	CH ₃	CHCl ₂ CHFCl	
2.350	2-OCHF ₂	5-C1	н		1	
2.351	2-OCHF ₂	5-C1	н	CH ₃	CHF ₂	J
2.352	2-OCHF ₂	5-C1	H	CH ₃	CF₂Cl	Fo 66-6790
2.353	2-OCHF ₂	5-C1	н	CH ₃	CF - CF -	Fp. 66-67°C
2.354	2-OCHF ₂	5-01 5-01	H	CH ₃	CF ₂ CF ₃	
2.355	2-0CHF ₂	5-C1	H	CH ₃	CCl ₂ CF ₃	
2.323	2-Ochr 2	7-61	լո	CH3	CCl ₂ CH ₃	í

Tabelle II (Fortsetzung)

Verb.Nr.	R ¹	R ²	R ³	R ⁴	R ⁵	phy	sikalische	Dater
2.356	2-OCHF ₂	5-Cl	Н	C ₂ H ₅	CF ₃			··
2.357	2-OCHF ₂	5~Cl	Н	C3H7(n)	CF ₃			
2.358	2-OCHF ₂	5-Cl	н	C3H7(i)	CF ₃			٠.
2.359	2-CH ₃	6-C1	Н	Cyclo-	CF ₃	{		
			1	propyl		1		
2.360	2-CH ₃	6-C1	Н	C4H9(n)	CF ₃	}		
2.361	2-CH ₃	6-Cl	Н	C4H9(i)	CF ₃	1		
2.362	2-CH ₃	6-C1	н	C4H9(t)	CF ₃	\		
2.363	2-CH ₃	6-Cl	н	Phenyl	CF ₃	}		.: :
2.364	2-CH ₃	6-Cl	н	2-Furyl	CF ₃			٠.
2.365	2-CH ₃	6-Cl	, _	2-Thienyl				
2.366	2-CH ₃	6-Cl	H	C ₂ H ₅	CF ₂ CF ₃	ł		
2.367	2-CH ₃	6-C1	Н	C ₂ H ₅	CCl ₂ CH ₃	}		
2.368	2-CH ₃	6-C1	н	OCH ₃	CF ₃)		
2.369	2-CH ₃	6-C1	Н	OC2H5	CF ₃	1		<i>;</i> ` .
2.370	2-CH ₃	6-C1	Н	SCH ₃	CF ₃			٠.
2.371	2-C1	6-C1	3~C1		cı	{		٠.
2.372	2-C1	6-C1	3-C1		CF ₃			:
2.373	2-C1	6-C1		C ₂ H ₅	CF ₃	}		
2.374	2-C1	6-C1		C ₃ H ₇ (i)	CF ₃	}		•
2.375	2-C1	6-C1	3-C1	CH-	CF ₂ CF ₃	}		•
2.376	2-C1	6-C1	3-01	Phenyl	CF ₃			
2.377	2-C1	6-C1		OCH ₃	CF ₃			
2.378	2-C1	6-C1		OC ₂ H ₅	1 -	1		
2.379	2-C1	6-C1		SC ₂ H ₅	CF ₃			
2.380	2-OCH ₃	3-C1	H	CH ₃	CF ₃	E-	41-42°C	٠.
2.381	2-OCH ₃	3-C1	Н н	C ₂ H ₅	CF ₃	rp.	41-42 C	
2.382	2-OCH ₃	3-C1	н	•		Į		٠.
2.383	2-0CH ₃	3-C1	H	$C_3H_7(n)$	CF ₃			
2,303	2-00R3	3-01	l u	Cyclo-	CF ₃	1		
2.384	2-0CH ₃	2 01	١.,	propyl	١,,,			-
2.385		3-Cl	H	CH ₃	Cl	1		
	2-OCH ₃	3-C1	Н	CH ₃	CF2CF3			
2.386		3-C1	H	OCH ₃	CF ₃	}		
2.387	2-OCH ₃	3-C1	H	SCH ₃	CF ₃			,
2.388	2-OCH ₃	3-C1	Н	CH ₃	CF ₂ Cl	1		
2.389	2-OCH ₃	3-C1	Н	CH ₃	CHF ₂	{		
2.390	2-OCH ₃	5-C1	Н	CH ₃	Cl	{_		
2.391	2-OCH ₃	5-C1	Н	CH ₃	CH ₃		106-107°C	
2.392	2-OCH ₃	5-C1	H	CH ₃	CF ₃	Fp.	65-66°C	
2.393	2-OCH ₃	5-C1	H	CH ₃	Br	ļ		
2.394	2-OCH ₃	5-C1	H	СИ	CH ₃	ļ		
2.395	2-OCH ₃	5-C1	Н	CH ₃	CF ₂ Cl			
2.396	2-OCH ₃	5-C1	н	CH ₃	CHF ₂	1		
2.397	2-осн ₃	5-C1	н	CH ₃	CHC12	1		
2.398	2-OCH ₃	5-C1	Н	CH ₃	CF2CF3	Fp.	75-76°C	
2.399	2-OCH ₃	5-Cl	Н	CH ₃	CCl ₂ CF ₃			
2.400	2-OCH ₃	5-C1	Н	CH ₃	CHClF			
2.401	2-0CH ₃	5-C1	H	CH ₃	CCl ₂ CH ₃			•
2.402	2-0CH3	5-C1	H	C ₂ H ₅	CF ₃	ſ		

<u>Tabelle II</u> (Fortsetzung)

Verb.Nr.	R1	R ²	R ³ .	R ⁴	R ⁵	physikalische Date
2.403	2-0CH ₃	5-Cl	Н	C ₂ H ₅	CF ₂ CF ₃	Fp. 64-65°C
2.404	2-0CH ₃	5-Cl	Н	C ₂ H ₅	CF ₂ Cl	
2.405	2-0CH ₃	5-C1	Н	C ₃ H ₇ (n)	CF ₃	n _D ²⁵ : 1,5463
2.406	2-0CH ₃	5-C1	н	C ₃ H ₇ (i)	CF ₃	n _D ²⁵ : 1,5455
2.407	2-0CH ₃	5-Cl	Н	C3H7(i)	CF2CF3] ^D
2.408	2-0CH ₃	5-C1	Н	Cyclo- propyl	CF ₃	
2.409	2-0CH ₃	5-C1	н	C4H9(n)	CF ₃	
2.410	2-0CH ₃	5-Cl	Н	C ₂ H ₅ (i)	CF ₃	
2.411	2-0CH ₃	5-C1	Н	C4H9(t)	CF ₃	Fp. 55-56°C
2.412	2-OCH ₃	5-C1	Н	OCH3	CF ₃	
2.413	2-OCH ₃	5-Cl	н	OC,H9(n)		9
2.414	2-OCH ₃	5-Cl	н	SCH ₃	CF ₃	
2.415	2-OCH ₃	5-Cl	Н	SC ₂ H ₅	CF ₃	
2.416	2-0CH ₃	5-Cl	н	$SC_3H_7(n)$		
2.417	2-0CH ₃	5-Cl	н	SC ₃ H ₇ (i)	CF ₃	
2.418	2-0C ₂ H ₅		H	CH ₃	Cl	
2.419	2-0C ₂ H ₅		н	CH ₃	CF ₃	
2.420	2-0C ₂ H ₅		н	C ₂ H ₅	CF ₃	
2.421	2-0C ₂ H ₅		H	C ₃ H ₇ (i)	CF ₃	
2.422	2-0C ₂ H ₅	5-C1	Н	Cyclo- propyl	CF ₃	
2.423	2-OC ₂ H ₅	5-Cl	н	Phenyl	CF ₃	
2.424	2-OC2H5	5-C1	Н	OCH ₃	CF ₃	
2.425	2-0C ₂ H ₅		Н	CH ₃	CF ₂ CF ₃	
2.426		(i) 5-Cl	Н	CH ₃	Cl	
2.427		(i) 5-Cl	н	CH ₃	CF ₃	
2.428	2-0C ₃ H ₇		Н	CH ₃	CF ₂ Cl	
2.429	2-OC ₃ H ₇		н	C ₂ H ₅	CF ₃	
2.430		(i) 5-Cl	н	C ₃ H ₇ (n)	CF ₃	
2.431	2-OC ₃ H ₇		н	CH ₃	CHF ₃	
2.432	2-OC ₃ H ₇		н	OCH ₃	CF ₃	
2.433		(i) 5-Cl	н	SCH ₃	CF ₃	
2.434	2-0CF ₃	H	Н	CH ₃	Cl	
2.435	2-0CF ₃	Н	н	CH ₃	CF ₃	n _D ²³ : 1,4943
2.436	2-0CF ₃	н	н	CH ₃	CF ₂ Cl	D . 1, , , ,
2.437	2-0CF ₃	Н	Н	CH ₃	CHF ₂	·
2.438	2-0CF ₃	Н	H.	CH ₃	CHFCl	
2.439	2-0CF ₃	н	Н	C ₂ H ₅	CF ₃	
2.440	2-0CF ₃	н	Н	C ₃ H ₇ (i)	CF ₃	
2.441	2-0CF ₃	н	н	$C_4H_9(n)$	CF ₃	
2.442	2-OCF ₃	н	н	C4H9(t)	CF ₃	
2.443	2-OCF ₃	5-C1	н	CH ₃	CF ₃	
2.444	2-OCF ₃	5-C1	Н н	CH ₃	Cl	
2.445	2-OCF ₃	5-C1	н	CH ₃	CF ₃	
2.446	2-0CF ₃	5-C1	н	CH ₃	CF ₂ Cl	
2.447	2-OCF ₃	5-C1	н	CH ₃	CHF ₂	
	2-0CF ₃		1 44	. ~	Z	i

Tabelle II (Fortsetzung)

Verb.Nr.	R ¹	R ²	R ³	R ⁴	R ⁵	physikalische	Dater
2.449	2-OCF ₃	5-C1	Н	CH ₃	CHFC1		
2.450	2-0CF ₃	5-C1	Н	CH ₃	CF2CF3		
2.451	2-0CF ₃	5-C1	Н	C2H5	CF2CF3		
2.452	2-0CF ₃	5-Cl	н	C2H5	CF ₃		
2.453	2-0CF ₃	5-C1	Н	C3H7(i)	CF ₃		
2.454	2-0CF ₃	5-C1	Н	Cyclo-	CF ₃		
		• • •	"	propyl	0.3	ĺ	
2.455	2-0CF ₃	5-C1	Н	Phenyl	CF ₃		
2.456	2-0CF ₃	5-C1	Н	OC2H5	CF ₃	}	
2.457	2-0CF ₃	5-C1	н	SC ₂ H ₅	CF ₃	}	
2.458	2-SCH ₃	Н	Н	CH ₃	Cl		
2.459	2-SCH ₃	Н	н	CH ₃	CF ₃	Fp. 74-75°C	
2.460	2-SCH ₃	Н	Н	CH ₃	CHF ₂		
2.461	2-SCH ₃	Н	Н	CH ₃	CF2CF3	1	
2.462	2-SCH ₃	Н	Н	C ₂ H ₅	CF ₃		•
2.463	2-SCH ₃	н	Н	C3H7(i)	CF ₃	n_D^{25} : 1,5575	
2.464	2-SCH ₃	Н	H	C4H9(n)	CF ₃	D . 1,33.3	
2.465	2-SCH ₃	Н	• н	C4H9(t)	CF ₃		
2.466	2-SCH ₃	5-Cl	н	CH ₃	Cl		
2.467	2-SCH ₃	5-C1	н	CH ₃	CF ₃	Fp. 144-145°C	
2.468	2-SCH ₃	5-C1	Н.	CH ₃	CF ₂ CF ₃	1.5. 144 143 0	
2.469	2-SCH ₃	5-Cl	Н	CH ₃	CF ₂ Cl		
2.470	2-SCH ₃	5-C1	H	C ₂ H ₅	CF ₃		- ·
2.471	2-SOCH ₃	H	H	CH ₃	Cl	1	
2.472	2-SOCH ₃	H	H	CH ₃	CF ₃		
2.473	2-SOCH ₃	H	H	1		1	•
2.474	2-SOCH ₃	H	Н	CH ₃	CHF 2		
2.475	2-SOCH ₃	Н	1	CH ₃	CF ₂ CF ₃]	
2.476	2-SOCH ₃	H	H	C ₂ H ₅	CF ₃		
2.477	,		Н	$C_3H_7(i)$	CF ₃		
2.478	2-SOCH ₃	H	H	$C_4H_9(n)$	CF ₃		
2.479	2-SOCH ₃	Н	Н	C4H9(t)	CF ₃	7.600-	
2.480	2-SO ₂ CH		H	CH ₃	Cl	Fp. 168°C	
2.481	2-SO ₂ CH;		H	CH ₃	CF ₃	Fp. 149°C	
2.482	2-SO ₂ CH;		H	C ₂ H ₅ .	CF ₃		
	2-SO2CH		Н	$C_3H_7(n)$	CF ₃		
2.483	2-SO₂CH;		H	C ₃ H ₇ (i)	CF ₃		•
2.484	2-SO ₂ CH;	Н	н	Cyclo-	CF ₃	}	
2 //05	2 50 50	, ř		propyl			
2.485	2-SO2CH		H	C4H9(i)	CF ₃		
2.486	2-SO ₂ CH		H	CH ₃	CF ₂ CF ₃		
2.487	2-SO ₂ CH		H	CzHs	CF2CF3		•
2.488	2-SO2CH		H	C ₃ H ₇ (i)	CF ₂ CF ₃		
2.489	2-SOCH ₃		H	CH ₃	Cl		
2.490	2-SOCH ₃		H	CH ₃	CF ₃	Fp. 194-195°C	
2.491	2-SOCH ₃		Н	C ₂ H ₅	CF ₃		
2.492	2-SOCH ₃	5-C1	Н	CH ₃	CF ₂ CF ₃		•
2.493	2-SOCH ₃		Н	$C_3H_7(i)$	CF ₃		
2.494	2-SO ₂ CH	15-CI	H	CH ₃	C1	i	

<u>Tabelle II</u> (Fortsetzung)

Verb.Nr.	R1	R ²	R ³	R ⁴	R ⁵	physikalische Dater
2.495	2-SO ₂ CH ₃	5-C1	Н	CH ₃	CF ₃	Fp. 183-184°C
2.496	2-SO ₂ CH ₃	5-Cl	н	C ₂ H ₅	CF ₃	
2.497	2-SO ₂ CH ₃	5-C1	н	CH ₃	CF2CF3	
2.498	2-SO2CH3	5-C1	н	C ₃ H ₇ (i)	CF ₃	
2.499	2-F	5-F	н	CH ₃	OCHF 2	
2.500	2-F	5-F	Н	CH ₃	Cl	
2.501	2-F	5-F	н	CH ₃	CF ₃	Fp. 68-69°C
2.502	2-F	5-F	н	C ₂ H ₅	CF ₃	15: 00-03 0
2.503	2-F	5-F	н	C ₃ H ₇ (n)	CF ₃	
2.504	2-F	5-F	н	C ₃ H ₇ (i)	CF ₃	
2.505	2-F	5-F	н			F- 103 1048a
2.303		3-1	11	Cyclo- propyl	CF ₃	Fp. 103-104°C
2.506	2-F	5-F	H	CH ₃	CF2CF3	
2.507	2-F	5-F	н	CH ₃	CF2CF2C	<u></u>
2.508	2-F	5-F	Н	CH ₃	CF ₂ Cl	. 3.
2.509	2-F	5-F	н	CH ₃	CHF ₂	
2.510	2-F	5-F	н	CH ₃	CHClF	
2.511	2-F	5-F	н	C ₂ H ₅	ì	
2.512	2-F	5-F	·H	C ₂ H ₅ C ₃ H ₇ (i)	CF ₂ Cl	_25. 1 =250
2.513	2-F	5-F	l .	ì	CF 2Cl	n _D ²⁵ : 1,5358
2.514	2-F		H	C4H9(n)	CF ₃	- 07 500-
2.515		5-F	H	C4H9(t)	CF ₃	Fp. 37-38°C
	2-F	5-F	Н	C ₂ H ₅	CF ₂ CF ₃	
2.516	2-F	5-F	Н	$C_3H_7(i)$	CF ₂ CF ₃	Fp. 53-54°C
2.517	2-F	5-F	Н	$C_3H_7(n)$	CF2CF3	
2.518	2-F	5-F	, H ,	CH ₃	CCl ₂ CF ₃	
2.519	2-F	5-F	Н	CH ₃	CHCl ₂	
2.520	2-F	5-F	H	C2H5	CHCl ₂	$n_{\rm p}^{25}$: 1,5824
2.521	2-F	5-F	н	CH ₃	CCl ₂ CH ₃	l n
2.522	2-F	5-F	н	OCH 3	CF ₃	Í
2.523	2-F	5-F	н	OC3H7(1)		1
2.524	2-F	5-F	н.	SCH ₃	CF ₃	
2.525	2-F	5-F	н	SC3H7(i)	CF ₃	1
2.526	2-F	6-F	н	CH ₃	Cl	}
2.527	2-F	6-F	Н	CH ₃	CF ₃	Fp. 164°C
2.528	2-F	6-F	Н	C ₂ H ₅	CF ₃	Fp. 120-121°C
2.529	2-F	6-F	Н	C ₃ H ₇ (n)	CF ₃	1p. 120-121 C
2.530	2-F	6-F	н	C ₃ H ₇ (i)		E- 03 0490
2.531	2-F	6-F	1		CF ₃	Fp. 92-94°C
2.532	2-F	6-F	H	CH ₃	CF2CF3	T 05 079 T
2.533	2-F	6-F	H	C ₂ H ₅	CF ₂ CF ₃	Fp. 85-87°C
2.534	2-F		Н	CH ₃	CF ₂ Cl	Fp. 92-95°C
2.535		6-F	Н	CH ₃	CHF 2	Ī
	2-F	6-F	Н	CH ₃	CHClF	ļ
2.536	2-F	6-F	Н	OCH 3	CF ₃	
2.537	2-F	6-F	Н	SCH ₃	CF ₃	
2.538	2-F	6-C1	Н	CH ₃	Cl	
2.539	2-F	6-C1	Н	CH ₃	CH ₃	
2.540	2-F	6-C1	H	CH ₃	CF ₃	Fp. 160-161°C
2.541	2-F	6-C1	H	C ₂ H ₅	CF ₃	
2.542	2-F	6-C1	Н	C3H7(i)	CF ₃	Fp. 108-109°C

Tabelle II (Fortsetzung)

Verb.Nr.	R1	R ²	R ³	R ⁴	R ⁵	phy	sikalische	Date
2.543	2-F	6-Cl	H .	Cyclo- propyl	CF ₃	Fp.	95-96°C	
2.544	2-F	6-Cl	н	CH ₃	CF2CF3			
2.545	2-F	6-C1	Н	C ₃ H ₇ (i)	CF2CF3	J .		
2.546	2-F	6-C1	н	CH ₃	CC12CF3	}		
2.547	2-F	6-Cl	Н	CH ₃	CHC12			
2.548	2-F	6-C1	Н	CH ₃	CHF ₂			
2.549	2-F	6-C1	Н	CH ₃	CHFC1			
2.550	2-F	6-C1	Н	CH ₃	CF ₂ Cl	1		
2.551	2-F	6-C1	н	C ₃ H ₇ (i)	CF ₂ Cl	1		
2.552	2-F	6-C1	н	OCH ₃	CF ₃			٠.
2.553	2-CN	н	н	CH ₃		F	117 1100-	
2.554	2-CN	н	Н	1	CF ₃	rp.	117-118°C	
2.555	2-CN	н	H	C ₂ H ₅	CF ₃	1		
2.556	2-CN	н	1	C ₃ H ₇ (i)	CF ₃	ł		
2.557	2-CN	1	H	CH ₃	CF ₂ CF ₃	ĺ		
2.558		н	H	C ₂ H ₅	CF ₂ CF ₃			
2.559	2-CN	н	Н	C ₃ H ₇ (i)	CF ₂ CF ₃			
	2-CN	Н	. H	CH ₃	CHF ₂			:
2.560 2.561	2-CN	H	H	CH ₃	CF ₂ Cl			
2.562	2-CN	H	H	OCH ₃	CF ₃			
	2-CN	Н	н	OC ₂ H ₅	CF ₃		_	
2.563	2-PO(OC	Hs) z H	H	CH ₃	CF ₃	Fp.	60-61°C	
2.564	2-PO(OC2	2Hs)2 H	Н	C ₂ H ₅	CF ₃			•
2.565	2-PO(OC:		H	C ₃ H ₇ (i)	CF ₃			•
2.566	2-C1	5-C1	H	SOCH ₃	CF ₃			•
2.567	2-C1	5-C1	H	SO ₂ CH ₃	CF ₃]		
2.568	2-C1	6-C1	H	SOCH ₃	CF ₃	Fp.	144-148°C	
2.569	2-C1	6-C1	н	SO ₂ CH ₃	CF ₃	Fp.	144-146°C	
2.570	2-C1	6-C1	H	SOCH ₃	CH ₃			
2.571	2-C1	6-Cl	H	SO ₂ CH ₃	CH ₃			,
2.572	2-C1	6-Cl	Н	CN	CH ₃		•	
2.573	2-C1	6-Cl	н	CN	CF 3	1		
2.574	2-C1	6-Cl	н	CH=CCl2	Cl			,
2.575	2-C1	5-C1	н	CH=CCl ₂	Cl			
2.576	2-CF ₃	Н	Н	CH=CCl ₂	Cl	ł		
2.577	2-C1	6-C1	н	CH2OCH3	CF ₃			
2.578	2-C1	6-Cl	н	CH2OCH3	C ₂ F ₅			
2.579	2-C1	5~C1	Н	CH2OCH3	CF ₃			
2.580	2-C1	5-C1	Н	CH2OCH3	CF ₂ Cl			
2.581	2-OCH ₃	5-C1	Н	CH ₂ OCH ₃	CF ₃			
2.582	2-OCH ₃	5-C1	Н	CH2OCH3	CF ₂ CF ₃	1		
2.583	2-F	5-F	н	CH ₂ OCH ₃	CF ₃	1		
2.584	2-OCHF2	5-C1	н	CH ₂ OCH ₃	CF ₃	1		
2.585	2-OCHF ₂	5-C1	н	CH ₂ OCH ₃	CF ₂ Cl			•
2.586	3-Br	Н	Н	CH ₃	Cl	E	101-102°C	
2.587	3-Br	н	H	CH ₃	CF ₃	rp.	101-102 C	•
2.588	2-Br	5-Br	H	CH ₃	Cl			
2.589	2-Br	5-Br	н	CH ₃		P-	0 = 0.70 ~	
2.590	2-Br	5-Br	Н		CF ₃	Lb.	9.5-97°C	
		2 21	l u	OCH ₃	CF ₃	ł		

Tabelle II (Fortsetzung)

Verb.Nr.	R ¹	R ²	· R³	R ⁴	R ⁵	physikalische Daten
2.591	2-Br	5-Br	Н	C ₂ H ₅	CF ₃	
2.592	2-Br	5-Br	н	CH ₃	CF2C1	ł
2.593	2-Br	5-Br	н	CH ₃	CHF ₂	
2.594	2-CF ₃	5-C1	Н	CH ₃	CF ₃	Fp. 65-67°C
2.595	2-CF ₃	5-C1	н	CH ₃	Cl	Fp. 117-118°C
2.596	2-CF ₃	5-C1	н	C ₂ H ₅	CF ₃	P. 117-110 C
2.597	2-CF ₃	5-C1	н	C ₃ H ₇ (i)	CF ₃	
2.598	2-CF ₃	5-C1	н	Cyclo-		
2.570	- 0.3.	7 91	"		CF ₃	
2.599	2-CF ₃	5-C1		propyl	011 01	}
2.600	2-CF ₃		H	CH ₃	CH2C1	ļ
		5-C1	H	CH ₃	CHF ₂	1
2.601	2-CF ₃	5-C1	Н	C ₂ H ₅	CF2Cl	
2.602	2-CF ₃	5-C1	Н	$C_3H_7(i)$	CF2Cl	\
2.603	2-CF ₃	5-C1	н	CH ₃	CF2CF3	
2.604	2-CF ₃	5-C1	Н	OCH ₃	CF ₃	
2.605	2-CF ₃	5-Cl	H	SCH ₃	CF ₃	
2.606	2-CF ₃	5-C1	Н	SOCH ₃	CF ₃	
2.607	2-CF ₃	5-C1	H	SO ₂ CH ₃	CH ₃	
2.608	2-CH ₃	3-CH ₃	Н	CH ₃	Cl	1
2.609	2-CH ₃	3-CH ₃	Н	CH ₃	CF ₃	
2.610	2-CH ₃	5-CH ₃	Н	CH ₃	C1	
2.611	2-CH ₃	5-CH ₃	н	CH ₃	CF ₃	
2.612	2-CH ₃	6-CH ₃	н	CH ₃	C1	
2.613	2-CH ₃	6-CH ₃	Н	CH ₃	CF ₃	Fp. 145-146°C
2.614	2-CH ₃	6-CH ₃	Н	CH ₃	CF ₂ Cl	Fp. 147-148°C
2.615	2-CH ₃	6-CH ₃	Н	CH ₃	CH ₂ CF ₃	1p. 147-148 C
2.616	2-CH ₃	6-CH ₃	H	OCH ₃		
2.617	2-CH ₃	6-CH ₃	H	1	CF ₃	
2.618	2-CH ₃	6-C ₂ H ₅	H	SCH ₃	CF ₃	
2.619	2-CH ₃	6-C ₂ H ₅	н	CH ₃	Cl	m 00 000
2.620	2-CH ₃	6-C ₂ H ₅	н	CH ₃	CF ₃	Fp. 90-93°C
2.621	2-CH ₃	5-C2115		OCH ₃	CF ₃	
2.622	1	1	H	CH ₃	Cl	
2.623	2-CH ₃	5-F	Н	CH ₃	CF ₃	Fp. 78-79°C
	2-CH ₃	5-F	H	CH ₃	CHF ₂	
2.624	2-CH ₃	5-F	Н	CH ₃	CF ₂ Cl	
2.625	2-CH ₃	5-F	H	C ₂ H ₅	CF ₃	
2.626	2-CH ₃	5-F	Н	$C_3H_7(i)$	CF ₃	
2.627	2-CH ₃	5-F	H	OCH ₃	CF ₃	
2.628	2-CH ₃	5-F	H	OC ₂ H ₅	CF ₃	
2.629	2-Br	6-Br	H	CH ₃	Cl	
2.630	2-Br	6-Br	н	CH ₃	CF ₃	
2.631	2-Br	6-Br	H	C ₂ H ₅	CF ₃	Fp. 104-105°C
2.632	2-Br	6-Br	Н	C3H7(i)	CF ₃	-
2.633	2-Br	6-Br	Н	Cyclo-	CF ₃	ŀ
) (J)	2. 0 -		\ <u></u>	propyl		
2.634	2-Br	6-Br	H	CH ₃	CHC12	
2.635	2-Br	6-Br] н	CH ₃	CF2CF3	1
2.636	2-Br	Н	Н	$C_3H_7(i)$	CF2CF3	$n_{\rm D}^{25}$: 1,5307
2.637	2-CF ₃	H -	Н	CH₃	CHC12	Fp. 72-74°C

Tabelle II (Fortsetzung)

Verb.Nr.	R ¹	R²	R ³	R ⁴	R ⁵	physikalische D	ater
2.638	2-OCHF ₂	Н	н	CH ₃	CF ₃	Fp. 71-72°C	• •
2.639	2-OCHF2	н	Н	C ₃ H ₇ (i)	CF ₃		
2.640	2-OCHF2	Н	Н	Cyclo-	CF ₃	n _D ²⁵ : 1,5242	
			••	propyl	01 3	"D . 1,5242	
2.641	2-OCHF2	н	Н	CH ₃	CHF 2		: '
2.642	2-OCHF ₂	Н	Н	CH ₃	CHFCl		
2.643	2-CF3	Н	Н	CH ₃	CHF ₂	(
2.644	2-CF3	н	Н	CH ₃	CF ₂ Cl		
2.645	2-CF ₃	н	Н	C ₃ H ₇ (i)	CF ₂ Cl	n _D ²⁵ : 1,5184	
2 (16						, -	
2.646	2-CF ₃	н	H	Cyclo-	CF ₃	Fp. 63-64°C	
0 (17	0			propyl	}		
2.647	2-CF ₃	H	Н	2-Thienyl	-	Fp. 97-98°C	
2.648	2-Br	Н	Н	C4H9(n)	CF ₃	Fp. 65-66°C	
2.649	2-Br	н	Н	C ₃ H ₇ (i)	CF ₃	n _D ²⁵ : 1,5583	
2.650	2-Br	н	Н	CH ₃	CHF 2	[D . 1,3303	
2.651	2-Br	н	Н	CH ₃	CF ₂ Cl		
2.652	2-Br	н	Н	Cyclo-	CF ₂ Cl	}	
				propyl	01 201		
2.653	2-Br	н	н	C ₂ H ₅	CHF 2		
2.654	2-C1	6-CH ₃	Н	CH ₃	CH ₃	Fp. 141-142°C	٠.
2.655	2-C1	6-Cl	H	CH ₃	CHF ₂	Fp. 99-101°C	٠
2.656	2-C1	6-Cl	Н	C ₂ H ₅	CHF 2	rp. 33-101 C	
2.657	2-C1	5-C1	Н	C ₅ H ₁₁ (n)	CF ₃	Fp. 56-57°C	,
2.658	2-COOCH ₃	н	H	CH ₃	CF ₃	Fp. 143-145°C	
2.659	2-COOCH ₃	н	H	C ₂ H ₅	CF ₃	rp. 143-145 C	
2.660	2-COOCH ₃	н	H	C ₃ H ₇ (i)	•	Ì	
2.661	2-COOCH ₃	й	H	Cyclo-	CF ₃		
2.001	2 0000113	11	11	-	CF ₃	}	
2.662	2-COOCH3	н	н	propyl	CE CI		
2.663	2-COOCH ₃	H	H	CH ₃	CF ₂ Cl		
2.664	2-COOC ₂ H ₅	н	H	1	CHF 2	1	
2.665	2-COOC ₃ H ₇ (n)	н		CH ₃	CF ₃	1	_
2.666	2-COOC ₃ H ₇ (1)	н	H	CH ₃	CF ₃		, "
2.667	2-COOC ₄ H ₉ (n)		H	CH ₃	CF ₃		
2.668	2-000c4H9(H)	Н 5-F	H	CH ₃	CF ₃	T 00 000	
2.669	2-0CH ₃	5~F	Н	CH ₃	CF ₃	Fp. 89-93°C	
2.670	1		Н	CH ₃	CHF ₂		
2.671	2-OCH ₃	5-F	H	C ₂ H ₅	CHF 2		
2.672	2-OCH ₃ 2-OCH ₃	5-F	н	$C_3H_7(i)$	CF ₃		•
2.014	2-00/13	5-F	н	Cyclo-	CF ₃		
2 672	2 004	F		propyl			•
2.673	2-OCH ₃	5-F	Н	Cyclo-	CF ₃ Cl		
	J	ļ	ı	propyl	1	I	

<u>Tabelle II</u> (Fortsetzung)

Verb.Nr.	R ¹	R ²	R ³	R ⁴	R ⁵	physikalische Daten
2.674 2.675	2-0CHF ₂ 2-0CHF ₂	5-F 5-F	H H	CH ₃	CF ₃ CHF ₂	
2.676 2.677 2.678	2-OCHF ₂ 2-COOCH ₃ 2-COOCH ₃	5-F 6-CH ₃ 6-CH ₃	H H H	CH ₃ CH ₃	CF ₂ Cl CF ₃ CHF ₂	Fp. 90-91°C
2.679 2.680	2-COOCH ₃ 2-COOCH ₃	6-CH ₃	H H	C ₃ H ₇ (i) Cyclo-	CF ₃	
2.681 2.682	2-COOCH ₃ 2-COOCH ₃	6-Cl 6-Cl	H H	propyl CH ₃ CH ₃	CF ₃	Fp. 86-87°C
2.683 2.684	2-Br 2-Cl	Н 6-С1		2-Furyl CH ₃	CF ₃	Fp. 108-109°C Fp. 158-164°C
2.685 2.686 2.687	2-CF ₃ 2-Cl 2-CONH ₂	Н 5-Cl · Н	H H H	C ₂ H ₅ Cl CH ₃	CHCl ₂	n ²⁵ : 1,5462 Fp. 66-67°C Fp. 187-190°C
2.688	2-C1	6-Cl	Н	CH ₃ CHCH ₂ CH ₃	CF ₃	Fp. 91-92°C
2.689	2-F 2-F	H H	H	C ₂ H ₅ CH ₂ OCH ₃	CF ₃	n _D ²⁵ : 1,5332 Fp. 48-50°C
2.691	2-F 2-OCH ₃	H 6-Cl	H H	CH ₂ OCH ₃	CF ₂ Cl CF ₃	n ²⁵ : 1,5525 Fp. 113-114°C
2.693 2.694 2.695	2-OCH ₃ 2-OCH ₃ 2-CH ₃	6-C1 6-C1 6-CH ₃	H H H	C ₂ H ₅ C ₃ H ₇ (i) C ₂ H ₅	CF ₃ CF ₃	Fp. 68-70°C Fp. 80-81°C Fp. 88-89°C
2.696	2-CH ₃ 2-F	6-CH ₃ 6-F	H H	C ₃ H ₇ (i) C ₄ H ₉ (i)	CF ₃	Fp. 64-65°C Fp. 97-99°C
2.698	2-F	6-F	н	</td <td>CF₃</td> <td>Fp. 111-113°C</td>	CF ₃	Fp. 111-113°C
2.699 2.700 2.701	2-F 2-F 2-F	6-F 6-F 6-F	H	CH ₂ OCH ₃ C ₂ H ₅	CF ₃ CHCl ₂	Fp. 62-65°C Fp. 123-125°C
2.701 2.702 2.703	2-CH ₃ 2-Cl	5-F 6-CH ₃	H H H	2-Furyl C ₂ H ₅ CH ₂ OCH ₃	CF ₃ CHCl ₂ CF ₃	Fp. 122-123°C Oel Fp. 95-96°C
2.704 2.705 2.706	2-C1 2-C1 2-C1	6-CH ₃ 6-CH ₃ 6-CH ₃	H H H	CH ₂ OCH ₃ C ₃ H ₇ (i) Cl	CF ₂ Cl CF ₂ Cl	Fp. 103-105°C Fp. 60-61°C Fp. 102°C
2.707	2-C1 2-F	6-CH ₃		CH ₂ OCH ₃	CF ₃ CHF ₂	n25: 1,5375 Fp. 44-45°C
2.709	2-OCH ₃ 2-Cl	6-CH ₃ 6-Cl	H H	CH ₃	CF ₃	Fp. 94-95°C Fp. 124-125°C
2.711 2.712	2-SCHF ₂ 2-OCHF ₂	H 6-CH ₃		CH ₃	CF ₃	Fp. 78-79°C n ²³ : 1,5050
2.713	2-OCHF ₂ 2-F	6-CH ₃	Н	C ₂ H ₅ 2-Furyl	CF ₃	n _D ²³ : 1,4910 Fp. 119-120°C
2.715	2-CH ₃	6-F	Н	C ₂ H ₅	CHC1 ₂	

H. 3. Verbindungen der Formel III

H. 3.1. N-Chlorcarbonyl-N-(4,6-dimethyl-pyrimidin-2-yl)-2,5-dichloranilin

5,0 g (0.018 Mol) N-(4,6-Dimethyl-pyrimidin-2-yl)-2,5-dichloranilin werden in 100 ml Toluol gelöst und auf Rückfluss erhitzt. Dann wird 4 Std. lang ein leichter Phosgenstrom eingeleitet. Das überschüssige Phosgen wird mit Stickstoff ausgeblasen, die Toluollösung kalt mit Wasser gewaschen, mit Magnesiumsulfat getrocknet und dann eingedampft. Man isoliert 5,8 g (95.1 %) der Titelverbindung der Formel

C1 CH₃

C1 CH₃

C1 CH₃

C1 CH₃

C1 CH₃

als Kristalle vom Smp. 121-123°C.

Biologische Beispiele 20

25

30

35

40

45

50

55

60

65

Beispiel B1: Pre-emergente Herbizid-Wirkung

Im Gewächshaus wird unmittelbar nach der Einsaat der Versuchspflanzen in Saatschalen die Erdoberfläche mit einer wässrigen Spritzbrühe entsprechend einer Aufwandmenge von 4 kg Wirksubstanz/Hektar behandelt. Die Saatschalen werden im Gewächshaus bei 22 - 25°C und 50 - 70 % relativer Luftfeuchtigkeit gehalten.

Nach 3 Wochen wird die Herbizidwirkung mit einem neunstufigen (1 = vollständige Schädigung, 9 = keine Wirkung) Boniturschema im Vergleich in einer unbehandelten Kontrollgruppe bewertet.

Boniturnoten von 1 bis 4 (insbesondere 1 bis 3) weisen auf eine gute bis sehr gute Herbizidwirkung hin. Boniturnoten von 6 bis 9 (insbesondere von 7 bis 9) weisen auf eine gute Toleranz (insbesondere bei Kulturpflanzen) hin.

In diesem Versuch zeigen die Verbindungen der Tabelle 1 starke Herbizidwirkung.

In diesem Versuch zeigen unter anderem die folgenden Verbindungen der Formel I gute bis sehr gute Herbizidwirkung gegen Setaria italica und Stellaria media: Verb. No. 1.009, 1.016, 1.020, 1.021, 1.023, 1.032, 1.037, 1.038, 1.042, 1.050, 1.052, 1.055, 1.056, 1.064, 1.065, 1.096, 1.109, 1.113, 1.132, 1.141, 1.144, 1.170, 1.219, 1.221, 1.258, 1.271, 1.332, 1.346, 1.380, 1.392, 1.459, 1.501, 1.505, 1.527, 1.528, 1.540, 1.543, 1.553, 1.638, 1.691, 1.703 und 1.712.

Beispiel B2: Selektive Herbizidwirkung im Vorauflauf

Unmittelbar nach der Einsaat der Samen im Blumentöpfe von 12-15 cm Durchmesser wird die Oberfläche mit einer wässrigen Spritzbrühe, entsprechend einer Aufwandmenge von 1000 und 500 [g] AS/[ha], behandelt. Die Töpfe werden im Gewächshaus bei einer Temperatur von 22-25°C und 50-70 % relativer Luftfeuchtigkeit belassen.

Nach 3 Wochen wird die Herbizidwirkung mit einem neunstufigen (1 = vollständige Schädigung, 9 = keine Wirkung) Boniturschema im Vergleich in einer unbehandelten Kontrollgruppe bewertet.

Boniturnoten von 1 bis 4 (insbesondere 1 bis 3) weisen auf eine gute bis sehr gute Herbizidwirkung hin. Boniturnoten von 6 bis 9 (insbesondere von 7 bis 9) weisen auf eine gute Toleranz (insbesondere bei Kulturpflanzen) hin.

Die Ergebnisse dieses Versuchs sind in der nachstehenden Tabelle III zusammengefasst. Dabei bedeutet T eine gute bis sehr gute Toleranz (bei der Kulturpflanze) und H eine gute bis sehr gute Herbizidwirkung (beim Unkraut).

Tabelle III

		Verbindung	No.					
	Testpflanze	1.020	1.055	1.056	1.141	1.219	1.528	1.540
5	Gerste	Т		T	T	T	Ţ	T
	Weizen	Т		Т		T	T	T
	Mais	Т	Τ,	Т	Т	T	T	T
	Soja	Т	T T	Т	Т	Т	T	T
10	Baumwolle	Т	T	Т	T	Τ	T	Т
	Sonnenblu-	Т	T	T	T	Τ	T	T
	me							
	Raps							Т
15	Lolium		Н	Н				Н
15	perenne							
	Alopecurus		Н					Н
	Myos.	l						
	Digitaria	Н	Н		Н	н .	Н	Н
20	sang. Echinochloa	н	Н	•	н .		Н	Н
	crus galli	11	п		n		п	п
	Sorghum				Н	Н	Н	Н
	halep.							
25	Chenopodi-	Н	Н	Н		Н	Н	Н
	um Sp.							
	Solanum				Н	Н		Н
	nigrum Stellaria	н	Н	·Н				Н
30	Viola tricolor	n	п	п	H .	1.6	H H	
30	Galuim	н	ы		н	Н	п	Н
	aparine		Н					Н
	Veronica Sp.	н	н	Н	Н	н	Н	н .
	toromoa op.	1 ''		11	11	11	**	11

35

50

Beispiel B3: Herbizidwirkung für Wasserreis (verpflanzt)

Wasserunkräuter werden in Plastikgefässen (425 cm² Öberfläche, 5,0 1 Volumen) ausgesät. Zusätzlich wird Reis im Dreiblattstadium verpflanzt (verpflanzter Reis). Nach dem Verpflanzen wird bis zur Erdoberfläche mit Wasser aufgefüllt. 3 Tage nach der Saat wird der Wasserspiegel bis leicht über die Erdoberfläche erhöht (3-5 mm). Die Applikation der Prüfsubstanz erfolgt 3 Tage nach dem Verpflanzen in einer Aufwandmenge von 500 und 1000 [g/ha] durch Injektion einer wässrigen Emulsion in das Wasser (das Applikationsvolumen entspricht dabei 1400 l/ha). Die Pflanzgefässe werden dann im Gewächshaus unter optimalen Wachstumsbedingungen für die Einsaat aufgestellt, d.h. bei 25°-30°C und hoher Luftfeuchtigkeit.

Die Versuche werden drei Wochen nach Applikation in einem neunstufigen Bonitierungsschema im Vergleich zur unbehandelten Kontrolle ausgewertet.

Boniturnoten von 1 bis 4 (insbesondere von 1 bis 3) weisen auf eine gute bis sehr gute Herbizidwirkung hin. Boniturnoten von 6 bis 9 (insbesondere 7 bis 9) weisen auf eine gute Toleranz (insbesondere bei dem Reis) hin

In diesem Test zeigen die Verbindungen 1.009, 1.096 und 1.141 sehr gute Herbizidwirkung gegen Echinochola crus galli, bei gleichzeitig sehr guter Toleranz durch den Reis. Darüber hinaus zeigt Verbindung 1.141 noch sehr gute Herbizidwirkung gegen Monocharia.

Beispiel B4: Wuchshemmung bei Getreide

Die Pflanzen (z.B. Sommergerste der Sorte Iban) werden in 15 cm-Kunststofftöpfen mit steriler Landerde angesät und in der Klimakammer bei einer Tagestemperatur von 10-15°C und einer Nachttemperatur von 5-10°C angezogen. Die Beleuchtungsdauer ist 13.5 Stunden pro Tag bei einer Intensität von ca. 25000 Lux.

Ca. 34 Tage nach der Saat und dem Ausdünnen auf 4 Pflanzen/Topf erfolgt die Applikation mit 0,3 bis 3 kg Wirkstoff/ha, in der Regel 25%-ig formuliert und in wässerliger Spritzbrühe. Die Wasseraufwandmenge ist ca. 500 I/ha. Nach der Applikation werden die Pflanzen im Gewächshaus bei einer Tagestemperatur von mindestens 10°C aufgestellt. Die Beleuchtungsdauer ist mindestens 13,5 Stunden/Tag.

Ca. 28 Tage nach der Behandlung findet die Auswertung statt. Hierbei wird die Höhe des Neuzuwachses dargestellt.

Die geprüften Verbindungen der Formel I bewirken eine Reduzierung des Neuzuwachses im Vergleich zur unbehandelten Kontrolle.

Beispiel B5: Wuchshemmung bei Gräsern mit Klee

Eine Mischung von Gräsern (z.B. Poa, Festuca, Lolium, Bromus, Cynosurus) und Klee (Trifolium pratense/repens) wird in 15 cm-Kunststofftöpfen mit steriler Landerde angesät und im Gewächshaus bei einer Tagestemperatur von 21°C und einer Nachttemperatur von 17°C angezogen. Die Beleuchtungsdauer ist 13,5 Stunden/Tag bei einer Lichtintensität von mindestens 7000 Lux. Nach dem Auflauf werden die Pflanzen wöchentlich auf ca. 6 cm Höhe zurückgeschnitten. Ca. 42 Tage nach der Saat und 1 Tag nach dem letzten Schnitt erfolgt die Applikation mit 0,3 bis 3 kg Wirkstoff/ha, in der Regel 25%-ig formuliert und in wässriger Spritzbrühe. Die Wasseraufwandmenge ist ca. 500 I/ha. Ca. 3 Wochen nach der Behandlung findet die Auswertung statt. Hierbei wird die Höhe des Neuzuwachses gemessen.

Die geprüften Verbindungen der Formel I bewirken eine Reduktion des Neuzuwachses im Vergleich zu unbehandelten Kontrolle.

Formulierungsbeispiele

Beispiel F1: Formulierungsbelspiele für Wirkstoffe der Formel I (% = Gewichtsprozent)

a) Emulsionskonzentrate

	a)		b)		c)
Wirkstoff gemäss Herstel- lungsbei-		20 %		40 %	50 %
spiel 1 Ca-Dode- cylbenzol- sulfonat		5 %		8 %	5,8 %
Ricinusöl- polyäthy- lenglyko- läther (36 Mol AeO)		5 %			-
Tributylp- henol- polyäthy- lenglyko- läther (30 mol AeO)		-		12 %	4,2 %
Cyclohex- anon		-		15 %	20 %
Xylolge- misch		70 %		25 %	20 %

Aus solchen Konzentraten können durch Verdünnen mit Wasser Emulsionen jeder gewünschten Konzentration hergestellt werden.

b) Lösungen

60

55

5

10

15

20

		a)		b)		c)	
5	Wirkstoff gem. Herstel- lungsbel- spiel 1		80 %		10 %		5 %
10	Aethylen- glykol-mo- nomethy- läther		20 %		-		-
	Polyäthy- lenglykol MG 400		-		70 %		-
15	N-Methyl- 2-pyrroli- don		-		20 %		5 %
20	Epoxidier- tes Kokosnus- söl		-		•		90 %

Die Lösungen sind zur Anwendung in Form kleinster Tropfen geeignet.

c) Granulate

		a)		b)	
30	Wirkstoff gemäss Herstellungs- beispiel 1		5 %		10 %
	Kaolin		94 %		-
35	Hochdisperse Kieselsäure		1 %		
	Attapulgit		-		90 %

Eine Wirkstofflösung wird auf Träger ausgesprüht und das Lösungsmittel anschliessend im Vakuum abgedampft.

d) Stäubemittel

45	•	a)	b)	
50	Wirkstoff gemäss Herstellungs- belspiel 1	3	2 %	5 %
	Hochdisperse Kieselsäure		1 %	5 %
	Talkum	9	7 %	-
	Kaolin		-	90 %
55				

Durch inniges Vermischen der Trägerstoffe mit dem Wirkstoff erhält man gebrauchsfertiges Stäubemittel

e) Spritzpulver

60

a)	b)			•	
Wirkstoff	20 %	60 %		•	
gemäss					
Herstellungs- beispiel 1				•	5
Na-Ligninsul-	5 %	5 %		•	
fonat			*	P 1	
Na-Laurylsulfat	-	6 %		•	
Octylphenol-	-	2 %			10
polyäthylengly- koläther (7-8					
Mol Ae)					
Hochdisperse	5 %	27 %			
Kieselsäure	70.04				15
Kaolin	70 %	-			
			d in einer geeigneten Mühle gewünschten Konzentrati		20
				•	
Wirkstoff gemäss		10 %		•	25
Herstellungsbeispiel 1					
Na-Ligninsulfonat		2 %			
Carboxymethylcellulo- se		1 %			
Kaolin		87 %			30
				•	
			mahlen und mit Wasser	angefeuchtet. Dieses	
Gemisch wird extrudie	rt und anschlies	send im Luttstrom ge	etrocknet.		35
g) Umhüllungs-Granula	ıt		•		00
	_				
Wirkstoff gemäss		3 %			
Herstellungsbeispiel 1	1	0 40		•	40
Polyäthylenglykol (MG		3 %		• 5,*	
200)		24.04			
Kaolin		94 %			
					45
Der fein gemahlene	Wirkstoff wird in	einem Mischer auf d Veise erhält man stau	das mit Polyäthylenglykol ibfreie Umhüllungs-Granul	angereuchtete Kaolin	
gleichhlassig aufgetrag	jen. Aur diese 11	reise erriait man siad	ibirolo officialidings drafta	` .	
h) Suspensions-Konze	ntrat				
					50
				· :	
					EE
					<i>55</i>
					60
				2.4	00
					65

Wirkstoff gemäss Herstellungsbeisplel 1	40 %
Aethylenglykol 5 Nonylphenolpolyäthy- lenglykoläther (15 Mol AeO)	10 % 6 %
Na-Ligninsulfonat Carboxymethylcellulo- se	10 % 1 %
37%ige wässrige Formaldehyd-Lösung	0,2 %
Silikonöl in Form einer 75%igen wässrigen 15 Emulsion	0,8 %
Wasser	ad 100 %

Der Wirkstoff wird mit den Zusatzstoffen innig vermischt. Man erhält so ein Suspensions-Konzentrat, aus welchem durch Verdünnen mit Wasser Suspensionen jeder gewünschten Konzentration hergestellt werden können.

Patentansprüche

25

30

1. Harnstoffe der Formel I

ŃНэ

(I),

35

40

45

50

55

65

worin

R1, R2, und R3 unabhängig voneinander Wasserstoff; Halogen; C1-C4-Alkyl; C1-C4-Alkoxy; C1-C4-Halogenalkyl; C1-C4-Halogenalkoxy; C1-C4-Alkyl-S(O)n-; Nitro; Cyano; C1-C4-Alkoxycarbonyl; di-(C1-C4-Alkylamino)carbonyl; mono-(C₁-C₄-Alkylamino)carbonyl; Carbamoyl; C₁-C₄-Halogenalkyl-S(O)_n-; C₁-C₄-Alkylcarbonyl; oder -PO[O-(C₁-C₄)-Alkyl]₂;

R⁴ C₁-C₆-Alkyl; C₁-C₄-Alkoxy; C₁-C₄-Alkyl-S(O)_n-; C₁-C₄-Halogenalkyl; C₁-C₄-Halogenalkoxy; unsubstituiertes, oder bis zu dreifach gleich oder verschieden durch Halogen, C1-C4-Alkyl, C1-C4-Halogenalkyl oder C1-C4-Alkoxy substituiertes Phenyl; 2-Furanyl; 2-Thienyl; 3-Thienyl; unsubstituierten oder bis zu dreifach gleich oder verschieden durch C1-C4-Alkyl substituiertes C3-C6-Cycloalkyl; Cyano; C2-C4-Halogenalkenyl; C1-C4-Alkoxy-C1-C4-alkyl; C1-C4-Alkoxy-C1-C4-alkoxy; oder Halogen-C1-C4-alkylthio;

R5 Wasserstoff; C1-C3-Alkyl; C1-C3-Halogenalkyl; Halogen; oder C1-C3-Halogenalkoxy; und n 0, 1 oder 2

bedeutet, mit der Massgabe, dass, wenn einer der Reste R1, R2 oder R3 Nitro bedeutet, dieser Substituent nicht in 2- oder 6-Stellung des Phenylringes gebunden sein darf, sowie Salze und Additionsverbindungen der Verbindungen der Formel I mit Säuren, Basen und Komplexbildnern.

2. Harnstoffe gemäss Anspruch 1, worin

R¹ Halogen; Cyano; C1-C3-Alkoxy; C1-C2-Halogenalkoxy; Methyl-S(O)n-; C1-C3-Alkyl; C1-C2-Halogenalkyl; C1-C4-Alkoxycarbonyl; Carbamoyl; Difluormethylthio oder -PO[O-(C1-C2)Alkyl]2;

R2 Wasserstoff; Fluor; Chlor; Brom; Cyano; Nitro; C1-C3-Alkyl; C1-C2-Halogenalkyl; oder C1-C3-Alkoxycarbonyl;

R3 Wasserstoff; Chlor; Fluor; oder C1-C3-Alkyl;

R⁴ C₁-C₅-Alkyl; C₁-C₄-Alkoxy; C₁-C₄-Alkylthio; Cyclopropyl; Phenyl; Furan-2-yl; Thiophen-2-yl; Cyano; C₁-C₃-Halogenalkoxy; C₁-C₂-Alkoxy-C₁-C₂-alkyl; C₁-C₂-Alkoxy-C₁-C₂-alkoxy; Methylsulfinyl; Methylsulfonyl; oder C2-C3-Halogenalkenyl;

60 R⁵ C₁-C₃-Alkyl; Fluor; Chlor; Brom; C₁-C₃-Halogenalkyl; oder C₁-C₃-Halogenalkoxy; und n0, 1 oder 2 bedeutet.

3. Harnstoffe gemäss Anspruch 1 oder 2, worin

R1 Halogen; Methyl; Trifluormethyl; Trifluormethoxy; Difluormethoxy; C1-C3-Alkoxy; Methylthio; Methylsulfinyl; Methylsulfonyl; Cyano; C1-C4-Alkoxycarbonyl; Carbamoyl; Difluormethylthio; oder

-PO(O-C ₂ H ₅) ₂ ; R ² Wasserstoff; Fluor; Chlor; Brom; Nitro; Ethyl; Methyl; Trifluormethyl; Methoxy; oder C ₁ -C ₃ -A	lkoxycar-	
bonyl;		
R3 Wasserstoff: Chlor: oder Methyl:	l. O	_
R4 C ₁ -C ₅ -Alkyl; C ₁ -C ₄ -Alkoxy; C ₁ -C ₄ -Alkylthio; Cyclopropyl; Phenyl; Furan-2-yl; Thiophen-2-y 1,1,2,2-Tetrafluorethoxy; 2-Chlorethoxy; Methoxymethyl; 2-Methoxy-ethoxy; Methylsulfinyl; Me	i; Cyano; thylsulfo-	5
nyl; oder 2,2-Dichlorvinyl;	a uma a tha si t	
R5 C1-C3-Alkyl; Fluor; Chlor; Brom; Difluormethoxy; Trifluormethyl; Pentafluorethyl; Chlordifluorethyl; Chlordifluorethyl; 11-Dichlorathyl; 11	ormetnyt;	
Difluormethyl; Dichlormethyl; Chlorfluormethyl; 1,1-Dichlor-2,2,2-trifluorethyl; 1,1-Dichlorethyl; 1,1	iyi, oddi	10
Heptafluorpropyl; bedeutet.		
4 Harnstoffe gemäss Anspruch 1, worln		
R1 in Position 2 des Phenylringes gebundenes Fluor, Chlor, Brom, Trifluormethyl, Difluor	methoxy,	
Trifluormethoxy, Cyano oder Methoxy,		
R ² in Position 3, 5 oder 6 des Phenylringes gebundenes Fluor oder Chlor,		15
R4 Methyl, Furan-2-yl oder Cyclopropyl, und		
R5 Chlor, Methyl, Trifluormethyl oder Chlordifluormethyl, oder Chlordifluormethyl		
bedeutet. 5. Harnstoffe gemäss Anspruch 1, worin		
R¹ in Position 3 des Phenylringes gebundenes Chlor,		20
R ² in Position 5 des Phenylringes gebundenes Chlor,		
R4 Methyl, Furan-2-yl oder Cyclopropyl, und		
R ⁵ Chlor, Methyl Trifluormethyl oder Chlordifluormethyl bedeutet.		
6. N-(2-Bromphenyl)-N-(4-chlor-6-methyl-pyrimidin-2-yl)-harnstoff,		
N-(4-Methyl-6-trifluormethyl-pyrimidin-2-yl)-N-(2-trifluormethylphenyl)-harnstoff,		25
N-(2,3-Dichlorphenyl)-N-(4-methyl-6-trifluormethyl-pyrimidin-2-yl)-harnstoff,		
N-(2,5-Dichlorphenyl)-N-(4,6-dimethyl-pyrimidin-2-yl)-harnstoff,		
N-(4-Chlor-6-methyl-pyrimidin-2-yl)-N-(2,5-dichlorphenyl)-harnstoff, N-(2,5-Dichlorphenyl)-N-(4-methyl-6-trifluormethyl-pyrimidin-2-yl)-harnstoff,		
N-[4-(Chlordifluormethyl)-6-methyl-pyrimidin-2-yl]-N-(2,5-dichlorphenyl)-harnstoff,		30
N-(4-Chlor-6-methyl-pyrimidin-2-yl)-N-(2,6-dichlorphenyl)-harnstoff,		
N-(2.6-Dichlorphenyl)-N-(4-methyl-6-trifluormethyl-pyrimidin-2-yl)-harnstoff,		
N-(4-Cyclopropyl-6-trifluormethyl-pyrimidin-2-yl)-N-(2,6-dichlorphenyl)-harnstoff,		
N-(3.5-Dichlorphenyl)-N-(4-methyl-6-trifluormethyl-pyrimidin-2-yl)-harnstoff,		
N-(5-Chlor-2-methyl-phenyl)-N-(4-chlor-6-methyl-pyrimidin-2-yl)-harnstoff,		35
N-(5-Chlor-2-methoxyphenyl)-N-(4-methyl-6-trifluormethyl-pyrlmidin-2-yl)-harnstoff,		
N-(2-Jodphenyl)-N-(4-methyl-6-trifluormethylpyrimidin-2-yl)-harnstoff, N-(2-Chlor-6-methylphenyl)-N-(4-chlor-6-methyl-pyrimidin-2-yl)-harnstoff,		
N-(3-Chlor-2-methoxyphenyl)-N-(4-methyl-6-trifluormethylpyrimidin-2-yl)-harnstoff,		
N-(2,6-Difluorphenyl)-N-(4-methyl-6-trifluormethylpyrimidin-2-yl)-harnstoff,		40
N-(2.5-Difluorphenyl)-N-(4-methyl-6-trifluormethyl-pyrimidin-2-yl)-harnstoff,		
N-(2-Cyanophenyl)-N-(4-methyl-6-trifluormethyl-pyrimidin-2-yl)-harnstoff,		
N-(2-Bromphenyl)-N-(4-cyclopropyl-6-trifluormethyl-pyrimidin-2-yl)-harnstoff,	;	
N-(4-Isopropyl-6-trifluormethyl-pyrimidin-2-yl)-N-2-(trifluoromethylphenyl)-harnstoff,		45
N-(2-Fluorphenyl)-N-(4-methyl-6-trifluormethyl-pyrimidin-2-yl)-harnstoff, N-(2-Fluorphenyl)-N-(4-isopropyl-6-trifluormethyl-pyrimidin-2-yl)-harnstoff,		45
N-(2,5-Dichlorphenyl)-N-(4-ethyl-6-trifluormethyl-pyrimidin-2-yl)-harnstoff,		
N-(2,6-Dichlorphenyl)-N-(4-difluormethyl-6-methyl-pyrimidin-2-yl)-harnstoff,		
N-(2.6-Dichlorphenyl)-N-(4-methylthio-6-trifluormethyl-pyrimidin-2-yl)-harnstoff,		
N-(2.6-Dichlor-3-methyl)-N-(4-methyl-6-trifluor-methyl-pyrimidin-2-yl)-harnstoff,		50
N-(2,6-Dichlor-3-methylphenyl)-N-(4-isopropyl-6-trifluormethyl-pyrimidin-2-yl)-harnstoff,		
N-(2-Chlor-6-trifluormethyl-phenyl)-N-(4-methyl-6-trifluormethyl-pyrimidin-2-yl)-harnstoff,		
N-(2-Chlor-6-methyl-phenyl)-N-(4-methyl-6-trifluormethyl-pyrimidin-2-yl)-harnstoff, N-(2-Methyl-6-trifluormethyl-phenyl)-N-(4-methyl-6-trifluormethyl-pyrimidin-2-yl)-harnstoff,		
N-(5-Chlor-2-difluormethoxy-phenyl)-N-(4-methyl-6-trifluormethyl-pyrimidin-2-yl)-harnstoff,		<i>5</i> 5
N-(2-Methylthio-phenyl)-N-(4-methyl-6-trifluormethyl-pyrimidin-2-yl)-harnstoff,	•	
N-(4-Cyclopropyl-6-trifluormethyl-pyrimidin-2-yl)-N-(2,5-difluorphenyl)-harnstoff,	•	
N-(2,6-Difluorphenyl)-N-(4-ethyl-6-trifluormethyl-pyrimidin-2-yl)-harnstoff,		
N-(6-Chlor-2-fluor-phenyl)-N-(4-methyl-6-trifluormethyl-pyrimidin-2-yl)-harnstoff,	·:	
N-(6-Chlor-2-fluor-phenyl)-N-(4-cyclopropyl-6-trifluormethyl-pyrimidin-2-yl)-harnstoff,		60
N-(2-Difluormethoxyphenyl)-N-(4-methyl-6-trifluormethyl-pyrimidin-2-yl)-harnstoff, N-(6-Chlor-2-methoxycarbonyl-phenyl)-N-(4-methyl-6-trifluormethyl-pyrimidin-2-yl)-harnstoff,	÷.	
N-(8-Chlor-2-methoxycarbonyl-pnenyl)-N-(4-methyl-o-thildormethyl-pyrimidin-2-yl)-hamstoff,	•	
N-(2-Chlor-6-methyl-phenyl)-N-(4-methoxymethyl-6-trifluormethyl-pyrimidin-2-yl)-harnstoff,		
oder		65

N-(2-Difluormethoxy-6-methyl-phenyl)-N-(4-methyl-6-trifluormethyl-pyrimidin-2-yl)-harnstoff, als Verbindung der Formel I gemäss Anspruch 1.

7. Verfahren zur Herstellung von Harnstoffen gemäss einem der Ansprüche 1 bis 6, dadurch gekennzeichnet, dass man.

a) ein Anilin der Formel II mit Phosgen zu einem Carbaminchlorid der Formel III umsetzt und dieses In einer zweiten Stufe mit NH3 zu

einem Harnstoff der Formel I reagieren lässt oder

b) ein Anilin der Formel II mit Halogensulfonylisocyanat IX zu einem Halogensulfonylharnstoff der Formel IV umsetzt

$$\begin{array}{cccc}
 & - & HY \\
\hline
 & - & SO_4H_2
\end{array}$$

und diesen in einer zweiten Stufe oder direkt zu einer Verbindung der Formel I hydrolisiert, wobei Y für eine unter den Reaktionsbedingungen abspaltbare Gruppe wie Halogen, vorzugsweise Chlor, steht.

8. Aniline der Formel II

worin

5

10

15

20

25

30

35

40

45

50

55

60

65

R¹ Haiogen; Cyano; C₁-C₄-Alkoxy; C₁-C₄-Haiogenalkoxy; C₁-C₄-Alkyl-S(O)_n-; C₁-C₄-Alkyl; C₁-C₄-Haiogenalkyl; C₁-C₄-Alkoxycarbonyl; di-(C₁-C₄-Alkylamino)carbonyl; mono-(C₁-C₄-Alkylamino)carbonyl; Carbamoyl; C₁-C₄-Haiogenalkyl-S(O)_n-; oder -PO[O-(C₁-C₄)-Alkyl]₂;

 R^2 Wasserstoff; Halogen; Cyano; Nitro; C_1 - C_4 -Alkyl; C_1 - C_4 -Alkoxy; C_1 - C_4 -Halogenalkyl; C_1 - C_4 -Alkoxy-carbonyl; oder C_1 - C_4 -Alkylcarbonyl;

R³ Wasserstoff; Halogen; oder C₁-C₄-Alkyl;

R4 C₁-C₆-Alkyl; C₁-C₄-Alkoxy; C₁-C₄-Alkyl-S(O)_n-; C₁-C₄-Halogenalkyl; C₁-C₄-Halogenalkoxy; unsubstituiertes oder bis zu dreifach gleich oder verschieden durch Halogen, C₁-C₄-Alkyl, C₁-C₄-Halogenalkyl oder C₁-C₄-Alkoxy substituiertes Phenyl; 2-Furanyl; 2-Thienyl; 3-Thienyl; unsubstituiertes oder bis zu dreifach gleich oder verschieden durch C₁-C₄-Alkyl substituiertes C₃-C₆-Cycloalkyl; Cyano; C₂-C₄-Halogenalkenyl; C₁-C₄-Alkoxy-C₁-C₄-Alkoxy-C₁-C₄-Alkoxy-C₁-C₄-Alkoxy-C₁-C₄-Alkyl; C₁-C₃-Halogenalkoxy; und

n 0, 1 oder 2

bedeutet, mit der Massgabe, dass a) wenn einer der Reste R² oder R³ Nitro bedeutet, dieser Substituent nicht in 2- oder 6-Stellung des Phenylringes gebunden sein darf und, wenn die Reste R⁴ und R⁵ für Methyl stehen R¹ nicht für Chlor, Methoxy, Ethoxy, Fluor, Jod, Methyl oder Brom steht und dass ausserdem folgende Einzelverbindungen nicht mit umfasst sind: N-[(4,6-Bis-trifluormethyl)-pyrimidin-2-yl]-2,6-dichloranilin und N-(4-Chlor-6-methylpyrimidin-2-yl)-3-chloranilin.

9. Carbamoylchloride der Formel III

5

15

20

25

30

45

50

55

60

worin

R¹, R², und R³ unabhängig voneinander Wasserstoff; Halogen; C¹-C₄-Alkyl; C¹-C₄-Alkoxy; C¹-C₄-Halogenalkyl; C¹-C₄-Halogenalkoxy; C¹-C₄-Alkyl-S(O)n-; Nitro; Cyano; C¹-C₄-Alkoxycarbonyl; C¹-C₄-Alkylcarbonyl; di-(C¹-C₄-Alkylamino)carbonyl; mono-(C¹-C₄-Alkylamino)carbonyl; C¹-C₄-Halogenalkyl-S(O)n-; oder -PO[O-(C¹-C₄)-Alkyl]²;

R⁴ C₁-C₆-Alkyl; C₁-C₄-Alkoxy; C₁-C₄-Alkyl-S(O)_n-; C₁-C₄-Halogenalkyl; C₁-C₄-Halogenalkoxy; unsubstituiertes, oder bis zu dreifach gleich oder verschieden durch Halogen, C₁-C₄-Alkyl, C₁-C₄-Halogenalkyl oder C₁-C₄-Alkoxy substituiertes Phenyl; 2-Furanyl; 2-Thienyl; 3-Thienyl; unsubstituierten oder bis zu dreifach gleich oder verschieden durch C₁-C₄-Alkyl substituiertes C₃-C₆-Cycloalkyl; Cyano; C₂-C₄-Halogenalkenyl; C₁-C₄-Alkoxy-C₁-C₄-Alkoxy-C₁-C₄-Alkoxy; oder Halogen-C₁-C₄-alkylthio; R⁵ Wasserstoff; C₁-C₃-Alkyl; C₁-C₃-Halogenalkyl; Halogen; oder C₁-C₃-Halogenalkoxy; und n 0, 1 oder 2

bedeutet, mit der Massgabe, dass, wenn einer der Reste R¹, R² oder R³ Nitro bedeutet, dieser Substituent plobt in 2- oder 6-Stellung des Phenylringes gehunden sein darf

Substituent nicht in 2- oder 6-Stellung des Phenylringes gebunden sein darf.

10. Halogensulfonylharnstoffe der Formei IV

$$R^1$$
 R^2
 R^3
 R^5
 R^5
 R^5
 R^5
 R^5
 R^5
 R^5
 R^5
 R^5
 R^5
 R^5
 R^5
 R^5
 R^5
 R^5
 R^5
 R^5
 R^5
 R^5
 R^5
 R^5

worin

Y Halogen; C1-C4-Alkoxy; oder Phenoxy;

R¹, R², und R³ unabhängig voneinander Wasserstoff; Halogen; C₁-C₄-Alkyl; C₁-C₄-Alkoxy; C₁-C₄-Halogenalkyl; C₁-C₄-Halogenalkoxy; C₁-C₄-Alkyl-S(O)_n-; Nitro; Cyano; C₁-C₄-Alkoxycarbonyl; C₁-C₄-Alkyl-carbonyl; di-(C₁-C₄-Alkylamino)carbonyl; mono-(C₁-C₄-Alkylamino)carbonyl; Carbamoyl; C₁-C₄-Halogenalkyl-S(O)_n-; oder -PO[O-(C₁-C₄)-Alkyl]₂;

R⁴ C₁-C₆-Alkyl; C₁-C₄-Alkoxy; C₁-C₄-Alkyl-S(O)_n-; C₁-C₄-Halogenalkyl; C₁-C₄-Halogenalkoxy; unsubstitulertes, oder bis zu dreifach gleich oder verschieden durch Halogen, C₁-C₄-Alkyl, C₁-C₄-Halogenalkyl oder C₁-C₄-Alkoxy substitulertes Phenyl; 2-Furanyl; 2-Thienyl; 3-Thienyl; unsubstitulerten oder bis zu dreifach gleich oder verschieden durch C₁-C₄-Alkyl substitulertes C₃-C₆-Cycloalkyl; Cyano; C₂-C₄-Halogenalkenyl; C₁-C₄-Alkoxy-C₁-C₄-Alkoxy-C₁-C₄-Alkoxy; oder Halogen-C₁-C₄-alkylthio; R⁵ Wasserstoff; C₁-C₃-Alkyl; C₁-C₃-Halogenalkyl; Halogen; oder C₁-C₃-Halogenalkoxy; und n 0, 1 oder 2

bedeutet, mit der Massgabe, dass, wenn einer der Reste R¹, R² oder R³ Nitro bedeutet, dieser Substituent nicht in 2- oder 6-Stellung des Phenylringes gebunden sein darf.

11. Verfahren zur Herstellung von Anilinen der Formel II gemäss Anspruch 8 durch

a) Umsetzung von Guanidinen der Formel V mit 1,3-Dicarbonylverbindungen der Formel VI

5

10

15

20

25

30

35

40

45

55

60

65

wobei die Kondensationsreaktion gewünschtenfalls in Gegenwart wasserbindender Mittel durchgeführt wird oder

b) Umsetzung eines Anilins der Formel VII mit einem Pyrimidin der Formel VIII unter Baseneinwirkung

worin die Reste R¹ bis R⁵ wie zuvor definiert sind und X für eine nucleofuge Gruppe, wie Halogen, C₁-C₄-Alkylsulfonyl oder Phenylsulfonyl, steht.

12. Verfahren zur Herstellung von Carbamoylchloriden der Formel III gemäss Anspruch 9, dadurch gekennzeichnet, dass man ein Anilin der Formel II

worin die Reste R1 bis R5 wie unter Formel II definiert sind, mit Phosgen umsetzt.

13. Verfahren zur Herstellung eines Halogensulfonylharnstoffs der Formel IV gemäss Anspruch 10, dadurch gekennzeichnet, dass man ein Anilin der Formel II

worin die Reste R¹ bis R⁵ wie unter Formel IV definiert sind, mit einem Halogensulfonylisocyanat IX, worin Y Halogen bedeutet, umsetzt.

14. Herbizides Mittel, enthaltend als Wirksubstanz eine Verbindung der Formel I, gemäss einem der Ansprüche 1 bis 6, neben weiteren Hilfs-und/oder Trägerstoffen.

15. Pflanzenwuchsregulatorisches Mittel, enthaltend als Wirksubstanz eine Verbindung der Formel I, gemäss einem der Ansprüche 1 bis 6, neben weiteren Hilfs- und/oder Trägerstoffen.

16. Verfahren zur Bekämpfung unerwünschten Pflanzenwuchses, dadurch gekennzeichnet, dass man eine herbizid wirksame Menge einer Verbindung, gemäss einem der Ansprüche 1 bis 6, oder eines Mittels gemäss Anspruch 14 auf die zu bekämpfende Pflanze oder deren Lebensraum einwirken lässt.

17. Verfahren zur Beeinflussung des Pflanzenwuchses, dadurch gekennzelchnet, dass man eine pflanzenwuchsregulatorisch wirksame Menge einer Verbindung, gemäss einem der Ansprüche 1 bis 6 oder eines Mittels, gemäss Anspruch 15 auf die Pflanze oder deren Lebensraum einwirken lässt.

Patentansprüche für folgenden Vertragsstaat: ES

1. Verfahren zur Herstellung von Harnstoffen der Formel I

worin 10

5

20

25

55

65

R¹, R², und R³ unabhängig voneinander Wasserstoff; Halogen; C₁-C₄-Alkyl; C₁-C₄-Alkoxy; C₁-C₄-Halogenalkyl; C₁-C₄-Halogenalkoxy; C₁-C₄-Alkyl-S(O)_n-; Nitro; Cyano; C₁-C₄-Alkoxycarbonyl; di-(C₁-C₄-Alkylamino)carbonyl; mono-(C₁-C₄-Alkylamino)carbonyl; C₁-C₄-Halogenalkyl-S(O)_n-; Alkylcarbonyl; oder -PO[O-(C₁-C₄)-Alkyl]₂;

 $R^4C_1-C_6-Alkyl;\ C_1-C_4-Alkoxy;\ C_1-C_4-Alkyl-S(O)_n-;\ C_1-C_4-Halogenalkyl;\ C_1-C_4-Halogenalkoxy;\ unsubstituiertes,\ oder bis\ zu\ dreifach\ gleich\ oder\ verschieden\ durch\ Halogen,\ C_1-C_4-Alkyl,\ C_1-C_4-Halogenalkyl)\ oder\ C_1-C_4-Alkoxy\ substituiertes\ Phenyl;\ 2-Furanyl;\ 2-Thienyl;\ 3-Thienyl;\ unsubstituierten\ oder\ bis\ zu\ dreifach\ gleich\ oder\ verschieden\ durch\ C_1-C_4-Alkyl\ substituiertes\ C_3-C_6-Cycloalkyl;\ Cyano;\ C_2-C_4-Halogenalkenyl;\ C_1-C_4-Alkoxy-C_1-C_4-alkoxy-C_1-C_4-alkoxy;\ oder\ Halogen-C_1-C_4-alkylthio;\ R^5\ Wasserstoff;\ C_1-C_3-Alkyl;\ C_1-C_3-Halogenalkyl;\ Halogen;\ oder\ C_1-C_3-Halogenalkoxy;\ und$

bedeutet, mit der Massgabe, dass, wenn einer der Reste R¹, R² oder R³ Nitro bedeutet, dieser Substituent nicht in 2- oder 6-Stellung des Phenylringes gebunden sein darf, sowie Salze und Additionsverbindungen der Verbindungen der Formel I mit Säuren, Basen und Komplexbildnern, dadurch gekennzeichnet, dass man

a) ein Anilin der Formel II mit Phosgen zu einem Carbaminchlorid der Formel III umsetzt und dieses in einer zweiten Stufe mit NH₃ zu

einem Harnstoff der Formel I reagieren lässt oder

b) ein Anilin der Formel II mit Halogensulfonylisocyanat IX zu einem Halogensulfonylharnstoff der Formel IV umsetzt

und diesen in einer zweiten Stufe oder direkt zu einer Verbindung der Formel I hydrolisiert, wobei Y für eine unter den Reaktionsbedingungen abspaltbare Gruppe wie Halogen, vorzugsweise Chlor, steht und gewünschtenfalls die so erhaltene Verbindung der Formel I mit einer Säure, einer Base oder einem Komplexbildner zu einem Salz oder einem Komplex umsetzt.

2. Verfahren nach Anspruch 1 zur Herstellung von Harnstoffen der Formel I worin

```
R1 Halogen; Cyano; C1-C3-Alkoxy; C1-C2-Halogenalkoxy; Methyl-S(O)n-; C1-C3-Alkyl; C1-C2-Halogenal-
           kyl; C_1-C_4-Alkoxycarbonyl; Carbamoyl; Dlfluormethylthio; oder -PO[O-(C_1-C_2)Alkyl]_2; \\
           R2 Wasserstoff: Fluor: Chlor: Brom: Cyano; Nitro; C1-C3-Alkyl; C1-C2-Halogenalkyl; oder C1-C3-Alkoxy-
 5
           R3 Wasserstoff; Chlor; Fluor; oder C1-C3-Alkyl;
           R4 C1-C5-Alkyl; C1-C4-Alkoxy; C1-C4-Alkylthio; Cyclopropyl; Phenyl; Furan-2-yl; Thiophen-2-yl; Cyano;
           C1-C3-Halogenalkoxy; C1-C2-Alkoxy-C1-C2-alkyl; C1-C2-Alkoxy-C1-C2-alkoxy; Methylsulfinyl; Methylsul-
           fonvi: oder C2-C3-Halogenalkenvi:
           R<sup>5</sup> C<sub>1</sub>-C<sub>3</sub>-Alkyl; Fluor; Chlor; Brom; C<sub>1</sub>-C<sub>3</sub>-Halogenalkyl; oder C<sub>1</sub>-C<sub>3</sub>-Halogenalkoxy; und
10
           n 0, 1 oder 2
           bedeutet.
             3. Verfahren nach Anspruch 1 zur Herstellung von Harnstoffen der Formel I, worin
           R1 Halogen; Methyl; Trifluormethyl; Trifluormethoxy; Difluormethoxy; C1-C3-Alkoxy; Methylthio;
           Methylsulfinyl; Methylsulfonyl; Cyano; C1-C4-Alkoxycarbonyl; Carbamoyl; Difluormethylthio; oder
15
           -PO(O-C<sub>2</sub>H<sub>5</sub>)<sub>2</sub>;
           R2 Wasserstoff; Fluor; Chlor; Brom; Nitro; Ethyl; Methyl; Trifluormethyl; Methoxy; oder C1-C3-Alkoxycar-
           bonyl:
           R<sup>3</sup> Wasserstoff; Chlor; oder Methyl;
           R<sup>4</sup> C<sub>1</sub>-C<sub>5</sub>-Alkyl; C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkoxy; C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkylthio; Cyclopropyl; Phenyl; Furan-2-yl; Thiophen-2-yl; Cyano:
20
           1,1,2,2-Tetrafluorethoxy; 2-Chlorethoxy; Methoxymethyl; 2-Methoxy-ethoxy; Methylsulfinyl; Methylsulfo-
           nyl; oder 2,2-Dichlorvinyl;
           R<sup>5</sup> C<sub>1</sub>-C<sub>3</sub>-Alkyl; Fluor; Chlor; Brom; Difluormethoxy; Trifluormethyl; Pentafluorethyl; Chlordifluormethyl;
           Difluormethyl; Dichlormethyl; Chlorfluormethyl; 1,1-Dichlor-2,2,2-trifluorethyl; 1,1-Dichlorethyl; oder
           Heptafluorpropyl;
25
           bedeutet.
             4. Verfahren nach Anspruch 1 zur Herstellung von Harnstoffen der Formel I, worin
           R1 in Position 2 des Phenylringes gebundenes Fluor, Chlor, Brom, Trifluormethyl, Difluormethoxy,
           Trifluormethoxy, Cyano oder Methoxy,
           R<sup>2</sup> in Position 3, 5 oder 6 des Phenylringes gebundenes Fluor oder Chlor,
30
           R4 Methyl, Furan-2-yl oder Cyclopropyl, und
           R5 Chlor, Methyl, Trifluormethyl oder Chlordifluormethyl,
           bedeutet.
             5. Verfahren nach Anspruch 1 zur Herstellung von Harnstoffen der Formel I, worin
           R1 in Position 3 des Phenylringes gebundenes Chlor,
35
           R<sup>2</sup> in Position 5 des Phenylringes gebundenes Chlor,
           R4 Methyl, Furan-2-yl oder Cyclopropyl, und
           R<sup>5</sup> Chlor, Methyl Trifluormethyl oder Chlordifluormethyl bedeutet.
              Verfahren nach Anspruch 1 zur Herstellung von N-(2-Bromphenyl)-N-(4-chlor-6-methyl-pyrimidin-
40
           2-yl)-harnstoff,
           N-(4-Methyl-6-trifluormethyl-pyrimidin-2-yl)-N-(2-trifluormethylphenyl)-harnstoff,
           N-(2,3-Dichlorphenyl)-N-(4-methyl-6-trifluormethyl-pyrimidin-2-yl)-harnstoff,
           N-(2,5-Dichlorphenyl)-N-(4,6-dimethyl-pyrimidin-2-yl)-harnstoff,
           N-(4-Chlor-6-methyl-pyrimidin-2-yl)-N-(2,5-dichlorphenyl)-harnstoff,
           N-(2,5-Dichlorphenyl)-N-(4-methyl-6-trifluormethyl-pyrimidin-2-yl)-harnstoff,
45
           N-[4-(Chlordifluormethyl)-6-methyl-pyrimidin-2-yl]-N-(2,5-dichlorphenyl)-harnstoff,
           N-(4-Chlor-6-methyl-pyrimidin-2-yl)-N-(2,6-dichlorphenyl)-harnstoff,
           N-(2,6-Dichlorphenyl)-N-(4-methyl-6-trifluormethyl-pyrimidin-2-yl)-harnstoff,
           N-(4-Cyclopropyl-6-trifluormethyl-pyrimidin-2-yl)-N-(2,6-dichlorphenyl)-harnstoff,
           N-(3,5-Dichlorphenyl)-N-(4-methyl-6-trifluormethyl-pyrimidin-2-yl)-harnstoff,
50
           N-(5-Chlor-2-methyl-phenyl)-N-(4-chlor-6-methyl-pyrimidin-2-yl)-harnstoff,
           N-(5-Chlor-2-methoxyphenyl)-N-(4-methyl-6-trifluormethyl-pyrimidin-2-yl)-harnstoff,
           N-(2-Jodphenyl)-N-(4-methyl-6-trifluormethylpyrlmidin-2-yl)-harnstoff,
           N-(2-Chlor-6-methylphenyl)-N-(4-chlor-6-methyl-pyrimidin-2-yl)-harnstoff,
           N-(3-Chlor-2-methoxyphenyl)-N-(4-methyl-6-trifluormethylpyrimidin-2-yl)-harnstoff,
55
           N-(2,6-Difluorphenyl)-N-(4-methyl-6-trifluormethylpyrimidin-2-yl)-harnstoff,
           N-(2,5-Difluorphenyl)-N-(4-methyl-6-trifluormethyl-pyrimidin-2-yl)-harnstoff,
           N-(2-Cyanophenyl)-N-(4-methyl-6-trifluormethyl-pyrlmidin-2-yl)-harnstoff,
           N-(2-Bromphenyl)-N-(4-cyclopropyl-6-trifluormethyl-pyrimidin-2-yl)-harnstoff,
           N-(4-Isopropyl-6-trifluormethyl-pyrimidin-2-yl)-N-2-(trifluormethylphenyl)-harnstoff,
60
           N-(2-Fluorphenyl)-N-(4-methyl-6-trlfluormethyl-pyrimidin-2-yl)-harnstoff,
           N-(2-Fluorphenyl)-N-(4-isopropyl-6-trifluormethyl-pyrimidin-2-yl)-harnstoff,
           N-(2,5-Dichlorphenyl)-N-(4-ethyl-6-trifluormethyl-pyrimidin-2-yl)-harnstoff,
           N-(2,6-Dichlorphenyl)-N-(4-difluormethyl-6-methyl-pyrimidin-2-yl)-harnstoff,
           N-(2,6-Dichlorphenyl)-N-(4-methylthlo-6-trifluormethyl-pyrimidin-2-yl)-harnstoff,
65
```

N-(2,6-Dichlor-3-methyl)-N-(4-methyl-6-trifluor-methyl-pyrimidin-2-yl)-harnstoff, N-(2,6-Dichlor-3-methylphenyl)-N-(4-isopropyl-6-trifluormethyl-pyrlmidin-2-yl)-harnstoff, N-(2-Chlor-6-trifluormethyl-phenyl)-N-(4-methyl-6-trifluormethyl-pyrimidin-2-yl)-harnstoff, N-(2-Chlor-6-methyl-phenyl)-N-(4-methyl-6-trifluormethyl-pyrimidin-2-yl)-harnstoff, N-(2-Methyl-6-trifluormethyl-phenyl)-N-(4-methyl-6-trifluormethyl-pyrimidin-2-yl)-harnstoff, 5 N-(5-Chlor-2-difluormethoxy-phenyl)-N-(4-methyl-6-trifluormethyl-pyrimidin-2-yl)-harnstoff, N-(2-Methylthio-phenyl)-N-(4-methyl-6-trifluormethyl-pyrimidin-2-yl)-harnstoff, N-(4-Cyclopropyl-6-trifluormethyl-pyrimidin-2-yl)-N-(2,5-difluorphenyl)-harnstoff, N-(2,6-Difluorphenyl)-N-(4-ethyl-6-trifluormethyl-pyrimidin-2-yl)-harnstoff, N-(6-Chlor-2-fluor-phenyl)-N-(4-methyl-6-trifluormethyl-pyrimidin-2-yl)-harnstoff, 10 N-(6-Chlor-2-fluor-phenyl)-N-(4-cyclopropyl-6-trifluormethyl-pyrimidin-2-yl)-harnstoff, N-(2-Difluormethoxyphenyl)-N-(4-methyl-6-trifluormethyl-pyrimidin-2-yl)-harnstoff, N-(6-Chlor-2-methoxycarbonyl-phenyl)-N-(4-methyl-6-trifluormethyl-pyrimidin-2-yl)-harnstoff, N-(2-Bromphenyl)-N-[4-(furan-2-yl)-6-trifluormethyl-pyrimidin-2-yl]-harnstoff, N-(2-Chlor-6-methyl-phenyl)-N-(4-methoxymethyl-6-trifluormethyl-pyrimidin-2-yl)-harnstoff, 15

N-(2-Chlor-6-methyl-phenyl)-N-(4-methoxymethyl-6-trifluormethyl-pyrimidin-2-yl)-harnstoff, oder
N-(2-Difluormethoxy-6-methyl-phenyl)-N-(4-methyl-6-trifluormethyl-pyrimidin-2-yl)-harnstoff

N-(2-Difluormethoxy-6-methyl-phenyl)-N-(4-methyl-6-trifluormethyl-pyrimidin-2-yl)-harnstoff.
7. Verfahren zur Herstellung von Anilinen der Formel II

worin

R¹ Halogen; Cyano; C¹-C₄-Alkoxy; C¹-C₄-Halogenalkoxy; C¹-C₄-Alkyl-S(O) $_n$ -; C¹-C₄-Alkyl; C¹-C₄-Halogenalkyl; C¹-C₄-Alkoxycarbonyl; di-(C¹-C₄-Alkylamino)carbonyl; mono-(C¹-C₄-Alkylamino)carbonyl; Carbamoyl; C¹-C₄-Halogenalkyl-S(O) $_n$ -; oder -PO[O-(C¹-C₄)-Alkyl] $_2$;

R² Wasserstoff; Halogen; Cyano; Nitro; C₁-C₄-Alkyl; C₁-C₄-Alkoxy; C₁-C₄-Halogenalkyl; C₁-C₄-Alkoxy-carbonyl; oder C₁-C₄-Alkylcarbonyl;

R3 Wasserstoff; Halogen; oder C1-C4-Alkyl;

R⁴ C₁-C₆-Alkyl; C₁-C₄-Alkoxy; C₁-C₄-Alkyl-S(O)_n-; C₁-C₄-Halogenalkyl; C₁-C₄-Halogenalkoxy; unsubstituiertes, oder bis zu dreifach gleich oder verschieden durch Halogen, C₁-C₄-Alkyl, C₁-C₄-Halogenalkyl oder C₁-C₄-Alkoxy substituiertes Phenyl; 2-Furanyl; 2-Thienyl; 3-Thienyl; unsubstituiertes oder bis zu dreifach gleich oder verschieden durch C₁-C₄-Alkyl substituiertes C₃-C₆-Cycloalkyl; Cyano; C₂-C₄-Halogenalkenyl; C₁-C₄-Alkoxy-C₁-C₄-alkoxy; oder Halogen-C₁-C₄-alkylthio; R⁵ Wasserstoff; C₁-C₃-Alkyl; C₁-C₃-Halogenalkyl; Halogen; oder C₁-C₃-Halogenalkoxy; und n 0, 1 oder 2

bedeutet, mit der Massgabe, dass a) wenn einer der Reste R² oder R³ Nitro bedeutet, dieser Substituent nicht in 2- oder 6-Stellung des Phenylringes gebunden sein darf und, wenn die Reste R⁴ und R⁵ für Methyl stehen R¹ nicht für Chlor, Methoxy, Ethoxy, Fluor, Jod, Methyl oder Brom steht und dass ausserdem folgende Einzelverbindungen nicht mit umfasst sind: N-[(4,6-Bis-trifluormethyl)-pyrimldin-2-yl]-2,6-dichloranilin und N-(4-Chlor-6-methylpyrimidin-2yl)-3-chloranilin, gekennzeichnet durch

a) Umsetzung von Guanidinen der Formel V mit 1,3-Dicarbonylverbindungen der Formel VI

wobei die Kondensationsreaktion gewünschtenfalls in Gegenwart wasserbindender Mittel durchgeführt wird oder

b) Umsetzung eines Anllins der Formel VII mit einem Pyrimidin der Formel VIII unter Baseneinwirkung

60

55

30

35

45

worin die Reste R^1 bis R^5 zuvor definiert sind und X für eine nucleofuge Gruppe, wie Halogen, C_1 - C_4 -Alkylsulfonyl oder Phenylsulfonyl, steht.

8. Verfahren zur Herstellung von Carbamoylchloriden der Formel III

worin

5

10

15

20

25

30

35

40

45

50

55

60

R¹, R², und R³ unabhängig voneinander Wasserstoff; Halogen; C₁-C₄-Alkyl; C₁-C₄-Alkoxy; C₁-C₄-Halogenalkyl; C₁-C₄-Halogenalkoxy; C₁-C₄-Alkyl-S(O)_n-; Nitro; Cyano; C₁-C₄-Alkoxycarbonyl; C₁-C₄-Alkyl-arbonyl; di-(C₁-C₄-Alkylamino)carbonyl; mono-(C₁-C₄-Alkylamino)carbonyl; C₁-C₄-Halogenalkyl-S(O)_n-; oder -PO[O-(C₁-C₄)-Alkyl]₂;

 $R^4\,C_1-C_6-Alkyl;\,C_1-C_4-Alkoxy;\,C_1-C_4-Alkyl-S(O)_{n^-};\,C_1-C_4-Halogenalkyl;\,C_1-C_4-Halogenalkoxy;\,unsubstituiertes, oder bis zu dreifach gleich oder verschieden durch Halogen,\,C_1-C_4-Alkyl,\,C_1-C_4-Halogenalkyl oder C_1-C_4-Alkoxy substituiertes Phenyl;\,2-Furanyl;\,2-Thienyl;\,3-Thienyl;\,unsubstituierten oder bis zu dreifach gleich oder verschieden durch C_1-C_4-Alkyl substituiertes C_3-C_6-Cycloalkyl;\,Cyano;\,C_2-C_4-Halogenalkenyl;\,C_1-C_4-Alkoxy-C_1-C_4-Alkoxy-C_1-C_4-Alkoxy-C_1-C_4-Alkoxy-C_1-C_4-Alkoxy-C_1-C_4-Alkoxy-C_1-C_4-Alkoxy-C_1-C_4-Alkoxy-C_1-C_4-Alkoxy-C_1-C_4-Alkoxy-C_1-C_4-Alkoxy-C_1-C_4-Alkoxy-C_1-C_4-Alkoxy-C_1-C_4-Alkoxy-C_1-C_4-Alkoxy-C_1-C_4-Alkoxy-C_1-C_4-Alkoxy-C_1-C_4-Alkoxy-C_1-C_4-Alkoxy-C_1-C_4-Alkoxy-C_1-C_4-Alkoxy-C_1-C_4-Alkoxy-C_1-C_4-Alkoxy-C_1-C_4-Alkoxy-C_1-C_4-Alkoxy-C_1-C_4-Alkoxy-C_1-C_4-Alkoxy-C_1-C_4-Alkoxy-C_1-C_4-Alkoxy-C_1-C_4-Alkoxy-C_1-C_4-Alkoxy-C_1-C_4-Alkoxy-C_1-C_4-Alkoxy-C_1-C_4-Alkoxy-C_1-C_4-Alkoxy-C_1-C_4-Alkoxy-C_1-C_4-Alkoxy-C_1-C_4-Alkoxy-C_1-C_4-Alkoxy-C_1-C_4-Alkoxy-C_1-C_4-Alkoxy-C_1-C_4-Alkoxy-C_1-C_4-Alkoxy-C_1-C_4-Alkoxy-C_1-C_4-Alkoxy-C_1-C_4-Alkoxy-C_1-C_4-Alkoxy-C_1-C_4-Alkoxy-C_1-C_4-Alkoxy-C_1-C_4-Alkoxy-C_1-C_4-Alkoxy-C_1-C_4-Alkoxy-C_1-C_4-Alkoxy-C_1-C_4-Alkoxy-C_1-C_4-Alkoxy-C_1-C_4-Alkoxy-C_1-C_4-Alkoxy-C_1-C_4-Alkoxy-C_1-C_4-Alkoxy-C_1-C_4-Alkoxy-C_1-C_4-Alkoxy-C_1-C_4-Alkoxy-C_1-C_4-Alkoxy-C_1-C_4-Alkoxy-C_1-C_4-Alkoxy-C_1-C_4-Alkoxy-C_1-C_4-Alkoxy-C_1-C_4-Alkoxy-C_1-C_4-Alkoxy-C_1-C_4-Alkoxy-C_1-C_4-Alkoxy-C_1-C_4-Alkoxy-C_1-C_4-Alkoxy-C_1-C_4-Alkoxy-C_1-C_4-Alkoxy-C_1-C_4-Alkoxy-C_1-C_4-Alkoxy-C_1-C_4-Alkoxy-C_1-C_4-Alkoxy-C_1-C_4-Alkoxy-C_1-C_4-Alkoxy-C_1-C_4-Alkoxy-C_1-C_4-Alkoxy-C_1-C_4-Alkoxy-C_1-C_4-Alkoxy-C_1-C_4-Alkoxy-C_1-C_4-Alkoxy-C_1-C_4-Alkoxy-C_1-C_4-Alkoxy-C_1-C_4-Alkoxy-C_1-C_4-Alkoxy-C_1-C_4-Alkoxy-C_1-C_4-Alkoxy-C_1-C_4-Alkoxy-C_1-C_4-Alkoxy-C_1-C_4-Alkoxy-C_1-C_4-Alkoxy-C_1-C_4-Alkoxy-C_1-C_4-Alkoxy-C_1-C_4-Alkoxy-C_1-C_4-Alkoxy-C_1-C_4-Alkoxy-C_1-C_4-Alkoxy-C_1-C_4-Alkoxy-C_1-C_4-Alkoxy-C_1-C_4-Alkoxy-C_1-C_4-Al$

R⁵ Wasserstoff; C₁-C₃-Alkyl; C₁-C₃-Halogenalkyl; Halogen; oder C₁-C₃-Halogenalkoxy; und n 0, 1 oder 2

bedeutet, mit der Massgabe, dass, wenn einer der Reste R¹, R² oder R³ Nitro bedeutet, dieser Substituent nicht in 2- oder 6-Stellung des Phenylringes gebunden sein darf, dadurch gekennzelchnet, dass man ein Anilin der Formel II

worin die Reste R¹ bis R⁵ wie unter Formel II definlert sind, mit Phosgen umsetzt.

9. Verfahren zur Herstellung von Halogensulfonylharnstoffen der Formel IV

$$\begin{array}{c}
R^{1} \\
R^{2} \\
R^{3}
\end{array}$$

$$\begin{array}{c}
-N-\cdot \\
N=\cdot \\
N=\cdot \\
N+\cdot \\$$

worin

Y Halogen; C₁-C₄-Alkoxy; oder Phenoxy;

R¹, R², und R³ unabhängig voneinander Wasserstoff; Halogen; C₁-C₄-Alkyl; C₁-C₄-Alkoxy; C₁-C₄-Halogenalkyl; C₁-C₄-Halogenalkoxy; C₁-C₄-Alkyl-S(O)n-; Nitro; Cyano; C₁-C₄-Alkoxycarbonyl; C₁-C₄-Alkyl-Carbonyl; di-(C₁-C₄-Alkylamino)carbonyl; mono-(C₁-C₄-Alkylamino)carbonyl; Carbamoyl; C₁-C₄-Halogenalkyl-S(O)n-; oder -PO[O-(C₁-C₄)-Alkyl]²;

65 R⁴ C₁-C₆-Alkyl; C₁-C₄-Alkoxy; C₁-C₄-Alkyl-S(O)_n-; C₁-C₄-Halogenalkyl; C₁-C₄-Halogenalkoxy; unsubsti-

tuiertes, oder bis zu dreifach gleich oder verschieden durch Halogen, C₁-C₄-Alkyl, C₁-C₄-Halogenalkyl oder C₁-C₄-Alkoxy substituiertes Phenyl; 2-Thienyl; 2-Thienyl; unsubstituierten oder bis zu dreifach gleich oder verschieden durch C₁-C₄-Alkyl substituiertes C₃-C₆-Cycloalkyl; Cyano; C₂-C₄-Halogenalkenyl; C₁-C₄-Alkoxy-C₁-C₄-Alkoxy-C₁-C₄-alkoxy; oder Halogen-C₁-C₄-alkylthio; R⁵ Wasserstoff; C₁-C₃-Alkyl; C₁-C₃-Halogenalkyl; Halogen; oder C₁-C₃-Halogenalkoxy; und n 0, 1 oder 2

bedeutet, mit der Massgabe, dass, wenn einer der Reste R¹, R² oder R³ Nitro bedeutet, dieser Substituent nicht in 2- oder 6-Stellung des Phenylringes gebunden sein darf, dadurch gekennzeichnet, dass man ein Anilin der Formel II

worin die Reste R^1 bis R^5 wie unter Formel IV definiert sind, mit einem Halogensulfonylisocyanat IX, worin Y Halogen bedeutet, umsetzt.

- 10. Verfahren zur Bekämpfung unerwünschten Pflanzenwuchses, dadurch gekennzeichnet, dass man eine herbizid wirksame Menge einer Verbindung der Formel I, wie sie in einem der Ansprüche 1 bis 6 definiert ist, auf die zu bekämpfende Pflanze oder deren Lebensraum einwirken lässt.
- 11. Verfahren zur Beeinflussung des Pflanzenwuchses, dadurch gekennzelchnet, dass man eine pflanzenwuchsregulatorisch wirksame Menge einer Verbindung der Formel I, wie sie in einem der Ansprüche 1 bis 6 definiert ist, auf die Pflanze oder durch Lebensraum einwirken lässt.
- 12. Verfahren zur Herstellung einer herbiziden oder pflanzenwuchsregulatorisch wirksamen Mittels, dadurch gekennzeichnet, dass man eine Verbindung der Formel I, wie sie in einem der Ansprüche 1 bis 6 definiert ist, mit geeigneten agrochemischen Hilfs- und/oder Trägerstoffen mischt.